

TRAITE DE COOPERATION EN MATIERE DE BREVETS

PCT

NOTIFICATION D'ELECTION

(règle 61.2 du PCT)

Expéditeur: le BUREAU INTERNATIONAL

Destinataire:

Assistant Commissioner for Patents
United States Patent and Trademark
Office
Box PCT
Washington, D.C.20231
ETATS-UNIS D'AMERIQUE

en sa qualité d'office élu

Date d'expédition (jour/mois/année) 18 mai 2000 (18.05.00)	
Demande internationale no PCT/FR99/02345	Référence du dossier du déposant ou du mandataire R 98131/AW
Date du dépôt international (jour/mois/année) 01 octobre 1999 (01.10.99)	Date de priorité (jour/mois/année) 02 octobre 1998 (02.10.98)
Déposant FRANCES, Jean-Marc	

1. L'office désigné est avisé de son élection qui a été faite:



dans la demande d'examen préliminaire international présentée à l'administration chargée de l'examen préliminaire international le:

27 avril 2000 (27.04.00)



dans une déclaration visant une élection ultérieure déposée auprès du Bureau international le:

2. L'élection



a été faite



n'a pas été faite

avant l'expiration d'un délai de 19 mois à compter de la date de priorité ou, lorsque la règle 32 s'applique, dans le délai visé à la règle 32.2b).

Bureau international de l'OMPI
34, chemin des Colombettes
1211 Genève 20, Suisse

no de télécopieur: (41-22) 740.14.35

Fonctionnaire autorisé

Christelle Croci

no de téléphone: (41-22) 338.83.38

PCT

RAPPORT D'EXAMEN PRELIMINAIRE INTERNATIONAL

(article 36 et règle 70 du PCT)


Référence du dossier du déposant ou du mandataire R 98131/AW	POUR SUITE A DONNER voir la notification de transmission du rapport d'examen préliminaire international (formulaire PCT/IPEA/416)	
Demande internationale n° PCT/FR99/02345	Date du dépôt international (jour/mois/année) 01/10/1999	Date de priorité (jour/mois/année) 02/10/1998
Classification internationale des brevets (CIB) ou à la fois classification nationale et CIB A61K6/093		
Déposant RHODIA CHIMIE et al.		

1. Le présent rapport d'examen préliminaire international, établi par l'administration chargée de l'examen préliminaire international, est transmis au déposant conformément à l'article 36.
2. Ce RAPPORT comprend 5 feuilles, y compris la présente feuille de couverture.
 - ☐ Il est accompagné d'ANNEXES, c'est-à-dire de feuilles de la description, des revendications ou des dessins qui ont été modifiées et qui servent de base au présent rapport ou de feuilles contenant des rectifications faites auprès de l'administration chargée de l'examen préliminaire international (voir la règle 70.16 et l'instruction 607 des Instructions administratives du PCT).

Ces annexes comprennent feuilles.

3. Le présent rapport contient des indications relatives aux points suivants:

- I ☒ Base du rapport
- II ☐ Priorité
- III ☒ Absence de formulation d'opinion quant à la nouveauté, l'activité inventive et la possibilité d'application industrielle
- IV ☐ Absence d'unité de l'invention
- V ☒ Déclaration motivée selon l'article 35(2) quant à la nouveauté, l'activité inventive et la possibilité d'application industrielle: citations et explications à l'appui de cette déclaration
- VI ☐ Certains documents cités
- VII ☐ Irrégularités dans la demande internationale
- VIII ☐ Observations relatives à la demande internationale

Date de présentation de la demande d'examen préliminaire internationale 27/04/2000	Date d'achèvement du présent rapport 09.10.2000
Nom et adresse postale de l'administration chargée de l'examen préliminaire international:  Office européen des brevets D-80298 Munich Tél: +49 89 2399 - 0 Tx: 523656 epmu d Fax: +49 89 2399 - 4465	Fonctionnaire autorisé Lindner, A N° de téléphone +49 89 2399 8640



**RAPPORT D'EXAMEN
PRELIMINAIRE INTERNATIONAL**

Demande internationale n° PCT/FR99/02345

I. Base du rapport

1. Ce rapport a été rédigé sur la base des éléments ci-après (*les feuilles de remplacement qui ont été remises à l'office récepteur en réponse à une invitation faite conformément à l'article 14 sont considérées, dans le présent rapport, comme "initialement déposées" et ne sont pas jointes en annexe au rapport puisqu'elles ne contiennent pas de modifications.*) :

Description, pages:

1-29 version initiale

Revendications, N°:

1-11 version initiale

2. Les modifications ont entraîné l'annulation :

- ☐ de la description, pages :
☐ des revendications, n°s :
☐ des dessins, feuilles :

3. ☐ Le présent rapport a été formulé abstraction faite (de certaines) des modifications, qui ont été considérées comme allant au-delà de l'exposé de l'invention tel qu'il a été déposé, comme il est indiqué ci-après (règle 70.2(c)) :

4. Observations complémentaires, le cas échéant :

III. Absence de formulation d'opinion quant à la nouveauté, l'activité inventive et la possibilité d'application industrielle

La question de savoir si l'objet de l'invention revendiquée semble être nouveau, impliquer une activité inventive (ne pas être évident) ou être susceptible d'application industrielle n'a pas été examinée pour ce qui concerne :

- ☐ l'ensemble de la demande internationale.
☒ les revendications n°s 9.

parce que :

- ☒ la demande internationale, ou les revendications n° 9 en question, se rapportent à l'objet suivant, à l'égard

**RAPPORT D'EXAMEN
PRELIMINAIRE INTERNATIONAL**

Demande internationale n° PCT/FR99/02345

duquel l'administration chargée de l'examen préliminaire international n'est pas tenue effectuer un examen préliminaire international (*préciser*) :

voir feuille séparée

- ☐ la description, les revendications ou les dessins (*en indiquer les éléments ci-dessous*), ou les revendications n^{os} en question ne sont pas clairs, de sorte qu'il n'est pas possible de formuler une opinion valable (*préciser*) :
- ☐ les revendications, ou les revendications n^{os} en question, ne se fondent pas de façon adéquate sur la description, de sorte qu'il n'est pas possible de formuler une opinion valable.
- ☐ il n'a pas été établi de rapport de recherche internationale pour les revendications n^{os} en question.

V. Déclaration motivée selon l'article 35(2) quant à la nouveauté, l'activité inventive et la possibilité d'application industrielle; citations et explications à l'appui de cette déclaration

1. Déclaration

Nouveauté	Oui : Revendications 1-11
	Non : Revendications
Activité inventive	Oui : Revendications 1-11
	Non : Revendications
Possibilité d'application industrielle	Oui : Revendications 1-8, 10-11
	Non : Revendications

2. Citations et explications

voir feuille séparée

Concernant le point III

Absence de formulation d'opinion quant à la nouveauté, l'activité inventive et la possibilité d'application industrielle

1. La présente Administration considère que l'objet de la revendication 9 est visé par les dispositions de la règle 67.1 (iv) PCT. C'est pourquoi il ne sera pas émis d'opinion quant à la question de savoir si l'objet de ces revendications est susceptible d'application industrielle (article 34(4) a) i) PCT).

Concernant le point V

Déclaration motivée selon l'article 35(2) quant à la nouveauté, l'activité inventive et la possibilité d'application industrielle; citations et explications à l'appui de cette déclaration

1. Il est fait référence aux documents suivants:

D1 = WO 92/16183

D2 = EP-A-0 867 443

D3 = EP-A-0 562 897

D4 = GB-A-2 086 914

D5 = EP-A-0 562 922

2. Les documents D1, D2 et D4 concernent des matériaux dentaires comprenant des oligomères ou polymères silicones tels que définis dans la présente revendication 1. Des photoamorceurs de type borate de complexe organo-métallique répondant à la définition de la présente revendication 1(4) ne sont divulgués dans aucun des dits documents.
3. D3 et D5 décrivent les photoamorceurs de type borate de complexe organométallique utilisés dans les compositions de la présente demande. Pourtant, ces documents ne font pas référence aux oligomères ou polymères tels que revendiqués.
4. Par conséquent, l'objet des revendications 1-11 est nouveau (article 33(2) PCT).

5. De plus, l'objet revendiqué implique une activité inventive, parce que le document D2 (état de la technique le plus proche) ne donne aucune indication à l'homme du métier de remplacer les photoamorceurs tels que BF_3 (D2: p. 16, l. 48-49) par ceux de type borate de complexe organométallique de la présente invention. En outre, vu que ni D3 ni D5 ne se réfère aux compositions dentaires, l'homme du métier ne combinerait pas les enseignements des documents D2, D3 et D5. Par conséquent, les conditions de l'article 33(3) PCT sont remplies.

PCT

RAPPORT DE RECHERCHE INTERNATIONALE

(article 18 et règles 43 et 44 du PCT)

Référence du dossier du déposant ou du mandataire R 98131/AW	POUR SUITE A DONNER voir la notification de transmission du rapport de recherche internationale (formulaire PCT/ISA/220) et, le cas échéant, le point 5 ci-après	
Demande internationale n° PCT/FR 99/ 02345	Date du dépôt international (jour/mois/année) 01/10/1999	(Date de priorité (la plus ancienne) (jour/mois/année) 02/10/1998
Déposant RHODIA CHIMIE et al.		

Le présent rapport de recherche internationale, établi par l'administration chargée de la recherche internationale, est transmis au déposant conformément à l'article 18. Une copie en est transmise au Bureau international.

Ce rapport de recherche internationale comprend 3 feuilles.



Il est aussi accompagné d'une copie de chaque document relatif à l'état de la technique qui y est cité.

1. Base du rapport

- a. En ce qui concerne la **langue**, la recherche internationale a été effectuée sur la base de la demande internationale dans la langue dans laquelle elle a été déposée, sauf indication contraire donnée sous le même point.



la recherche internationale a été effectuée sur la base d'une traduction de la demande internationale remise à l'administration.

- b. En ce qui concerne **les séquences de nucléotides ou d'acides aminés** divulguées dans la demande internationale (le cas échéant), la recherche internationale a été effectuée sur la base du listage des séquences :



contenu dans la demande internationale, sous forme écrite.



déposée avec la demande internationale, sous forme déchiffrable par ordinateur.



remis ultérieurement à l'administration, sous forme écrite.



remis ultérieurement à l'administration, sous forme déchiffrable par ordinateur.



La déclaration, selon laquelle le listage des séquences présenté par écrit et fourni ultérieurement ne vas pas au-delà de la divulgation faite dans la demande telle que déposée, a été fournie.



La déclaration, selon laquelle les informations enregistrées sous forme déchiffrable par ordinateur sont identiques à celles du listage des séquences présenté par écrit, a été fournie.

2. ☐ Il a été estimé que certaines revendications ne pouvaient pas faire l'objet d'une recherche (voir le cadre I).

3. ☐ Il y a absence d'unité de l'invention (voir le cadre II).

4. En ce qui concerne le **titre**,



le texte est approuvé tel qu'il a été remis par le déposant.



Le texte a été établi par l'administration et a la teneur suivante:

COMPOSITION DENTAIRE A BASE D'UNE SILICONE RETICULABLE PAR VOIE CATIONIQUE

5. En ce qui concerne l'**abrégé**,



le texte est approuvé tel qu'il a été remis par le déposant



le texte (reproduit dans le cadre III) a été établi par l'administration conformément à la règle 38.2b). Le déposant peut présenter des observations à l'administration dans un délai d'un mois à compter de la date d'expédition du présent rapport de recherche internationale.

6. La figure **des dessins** à publier avec l'abrégé est la Figure n°



suggérée par le déposant.



parce que le déposant n'a pas suggéré de figure.



parce que cette figure caractérise mieux l'invention.



Aucune des figures n'est à publier.

RAPPORT DE RECHERCHE INTERNATIONALE

Demande internationale No

PCT/FR 99/02345

A. CLASSEMENT DE L'OBJET DE LA DEMANDE
CIB 7 A61K6/093

Selon la classification internationale des brevets (CIB) ou à la fois selon la classification nationale et la CIB

B. DOMAINES SUR LESQUELS LA RECHERCHE A PORTE

Documentation minimale consultée (système de classification suivi des symboles de classement)
CIB 7 A61K

Documentation consultée autre que la documentation minimale dans la mesure où ces documents relèvent des domaines sur lesquels a porté la recherche

Base de données électronique consultée au cours de la recherche internationale (nom de la base de données, et si réalisable, termes de recherche utilisés)

C. DOCUMENTS CONSIDERES COMME PERTINENTS

Catégorie	Identification des documents cités, avec, le cas échéant, l'indication des passages pertinents	no. des revendications visées
X	WO 92 16183 A (THERA GES FUER PATENTE) 1 octobre 1992 (1992-10-01) page 6, ligne 1 - ligne 15 page 6, ligne 23 - ligne 28 page 11, ligne 1 -page 12, ligne 20 page 13, ligne 1 - ligne 21 ---	1-4, 7, 11
X	EP 0 867 443 A (IVOCLAR AG) 30 septembre 1998 (1998-09-30) page 2, ligne 1 - ligne 6 page 3, ligne 41 -page 4, ligne 44 page 16, ligne 36 -page 18, ligne 13 ---	1, 4, 9, 11
A	EP 0 562 897 A (RHONE POULENC CHIMIE) 29 septembre 1993 (1993-09-29) cité dans la demande page 2, ligne 20 -page 4, ligne 17 revendications --- -/--	1-7

☒ Voir la suite du cadre C pour la fin de la liste des documents

☒ Les documents de familles de brevets sont indiqués en annexe

Catégories spéciales de documents cités:

"A" document définissant l'état général de la technique, non considéré comme particulièrement pertinent

"E" document antérieur, mais publié à la date de dépôt international ou après cette date

"L" document pouvant jeter un doute sur une revendication de priorité ou cité pour déterminer la date de publication d'une autre citation ou pour une raison spéciale (telle qu'indiquée)

"O" document se référant à une divulgation orale, à un usage, à une exposition ou tous autres moyens

"P" document publié avant la date de dépôt international, mais postérieurement à la date de priorité revendiquée

"T" document ultérieur publié après la date de dépôt international ou la date de priorité et n'appartenant pas à l'état de la technique pertinent, mais cité pour comprendre le principe ou la théorie constituant la base de l'invention

"X" document particulièrement pertinent; l'invention revendiquée ne peut être considérée comme nouvelle ou comme impliquant une activité inventive par rapport au document considéré isolément

"Y" document particulièrement pertinent; l'invention revendiquée ne peut être considérée comme impliquant une activité inventive lorsque le document est associé à un ou plusieurs autres documents de même nature, cette combinaison étant évidente pour une personne du métier

"Z" document qui fait partie de la même famille de brevets

Date à laquelle la recherche internationale a été effectivement achevée

23 novembre 1999

Date d'expédition du présent rapport de recherche internationale

30/11/1999

Nom et adresse postale de l'administration chargée de la recherche internationale

Office Européen des Brevets, P. B. 5818 Patentlaan 2
NL - 2280 HV Rijswijk
Tel: (+31-70) 340-2040, Tx: 31 651 epo nl,
Fax: (+31-70) 340-3016

Fonctionnaire autorisé

Cousins-Van Steen, G

RAPPORT DE RECHERCHE INTERNATIONALE

Demande Internationale No

PCT/99/02345

C.(suite) DOCUMENTS CONSIDERES COMME PERTINENTS

Categorie	Identification des documents cites, avec le cas echeant, l'indication des passages pertinents	no. des revendications visees
A	EP 0 562 922 A (RHONE POULENC CHIMIE) 29 septembre 1993 (1993-09-29) cite dans la demande page 2, ligne 15 -page 3, ligne 15 revendications ---	1-7
A	GB 2 086 914 A (G C SHIKA KOGYA KK) 19 mai 1982 (1982-05-19) -----	

RAPPORT DE RECHERCHE INTERNATIONALE

Renseignements relatifs aux membres des familles de brevets

Demande Internationale No

PCT 99/02345

Document brevet cité au rapport de recherche	Date de publication	Membre(s) de la famille de brevet(s)	Date de publication
W0 9216183 A	01-10-1992	DE 9103321 U AT 126693 T DE 59203367 D EP 0531483 A ES 2079187 T US 5401528 A	27-08-1992 15-09-1995 28-09-1995 17-03-1993 01-01-1996 28-03-1995
EP 0867443 A	30-09-1998	DE 19714324 A CA 2232960 A JP 10330485 A	29-10-1998 25-09-1998 15-12-1998
EP 0562897 A	29-09-1993	FR 2688783 A AU 3517093 A CA 2092135 A DE 69325537 D DE 69325537 T ES 2133368 T FI 931253 A JP 2557782 B JP 6184170 A US 5468902 A US 5550265 A US 5668192 A	24-09-1993 30-09-1993 24-09-1993 12-08-1999 18-11-1999 16-09-1999 24-09-1993 27-11-1996 05-07-1994 21-11-1995 27-08-1996 16-09-1997
EP 0562922 A	29-09-1993	FR 2688790 A AU 3538993 A CA 2092137 A DE 69310797 D DE 69310797 T ES 2102616 T FI 931254 A JP 2623426 B JP 6041433 A US 5340898 A	24-09-1993 30-09-1993 24-09-1993 26-06-1997 04-12-1997 01-08-1997 24-09-1993 25-06-1997 15-02-1994 23-08-1994
GB 2086914 A	19-05-1982	AUCUN	

TRAITE DE COOPERATION EN MATIERE DE BREVETS

②

Expéditeur: le BUREAU INTERNATIONAL

PCT

INFORMATIONS RELATIVES AUX
OFFICES ELUS QUI ONT RECU
NOTIFICATION DE LEUR ELECTION

(règle 61.3 du PCT)

Destinataire:

FABRE, Madeleine-France
Rhodia Services
Direction de la Propriété
Industrielle
25, quai Paul Doumer
F-92408 Courbevoie Cedex
FRANCE

Date d'expédition (jour/mois/année)

18 mai 2000 (18.05.00)

Référence du dossier du déposant ou du mandataire

R 98131/AW

INFORMATION IMPORTANTE

Demande internationale no

PCT/FR99/02345

Date du dépôt international (jour/mois/année)

01 octobre 1999 (01.10.99)

Date de priorité (jour/mois/année)

02 octobre 1998 (02.10.98)

Déposant

RHODIA CHIMIE etc

1. Le déposant est informé que le Bureau international a, conformément à l'article 31.7), notifié à chacun des offices suivants son élection:

AP : GH,GM,KE,LS,MW,SD,SL,SZ,TZ,UG,ZW

EP : AT,BE,CH,CY,DE,DK,ES,FI,FR,GB,GR,IE,IT,LU,MC,NL,PT,SE

National : AU,BG,BR,CA,CN,CZ,DE,IL,JP,KP,KR,MN,NO,NZ,PL,RO,RU,SE,SK,US

2. Les offices suivants ont renoncé à l'exigence selon laquelle ils sont notifiés de leur élection; la notification de leur élection leur sera envoyée par le Bureau international seulement à leur demande:

EA : AM,AZ,BY,KG,KZ,MD,RU,TJ,TM

OA : BF,BJ,CF,CG,CI,CM,GA,GN,GW,ML,MR,NE,SN,TD,TG

National : AE,AL,AM,AT,AZ,BA,BB,BY,CH,CU,DK,EE,ES,FI,GB,GD,GE,GH,GM,HR,HU,

ID,IN,IS,KE,KG,KZ,LC,LK,LR,LS,LT,LU,LV,MD,MG,MK,MW,MX,PT,SD,SG,SI,SL,TJ,

TM,TR,TT,UA,UG,UZ,VN,YU,ZA,ZW

3. Il est rappelé au déposant qu'il doit aborder la "phase nationale" auprès de chacun des offices mentionnés ci-dessus **avant l'expiration d'un délai de 30 mois à compter de la date de priorité**. Pour ce faire, il doit payer la ou les taxes nationales et remettre, si elle est prescrite, une traduction de la demande internationale (article 39.1)a) ainsi que, le cas échéant, une traduction de toute annexe du rapport d'examen préliminaire international (article 36.3)b) et règle 74.1).

Certains offices ont fixé des délais supérieurs au délai mentionné ci-dessus. Pour des renseignements détaillés au sujet des délais applicables et des actes à accomplir à l'ouverture de la phase nationale auprès d'un office donné, voir le volume II du Guide du déposant du PCT.

L'ouverture de la phase régionale européenne est différée **jusqu'à l'expiration d'un délai de 31 mois à compter de la date de priorité** pour la totalité des Etats désignés aux fins de l'obtention d'un brevet européen.

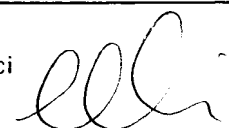
Bureau international de l'OMPI
34, chemin des Colombettes
1211 Genève 20, Suisse

no de télécopieur (41-22) 740.14.35

Fonctionnaire autorisé:

Christelle Croci

no de téléphone (41-22) 338.83.38



TRAITE DE COOPERATION EN MATIERE DE BREVETS

1

PCT

AVIS INFORMANT LE DEPOSANT DE LA COMMUNICATION DE LA DEMANDE INTERNATIONALE AUX OFFICES DESIGNES

(règle 47.1.c), première phrase, du PCT)

Expéditeur: le BUREAU INTERNATIONAL

Destinataire:
FABRE, Madeleine-France
Rhodia Services
Direction de la Propriété
Industrielle
25, quai Paul Doumer
F-92408 Courbevoie Cedex
FRANCE

Date d'expédition (jour/mois/année) 13 avril 2000 (13.04.00)		AVIS IMPORTANT	
Référence du dossier du déposant ou du mandataire R 98131/AW			
Demande internationale no PCT/FR99/02345	Date du dépôt international (jour/mois/année) 01 octobre 1999 (01.10.99)	Date de priorité (jour/mois/année) 02 octobre 1998 (02.10.98)	
Déposant RHODIA CHIMIE etc			

1. Il est notifié par la présente qu'à la date indiquée ci-dessus comme date d'expédition de cet avis, le Bureau international a communiqué, comme le prévoit l'article 20, la demande internationale aux offices désignés suivants:
AU,CN,JP,KP,KR,US

Conformément à la règle 47.1.c), troisième phrase, ces offices acceptent le présent avis comme preuve déterminante du fait que la communication de la demande internationale a bien eu lieu à la date d'expédition indiquée plus haut, et le déposant n'est pas tenu de remettre de copie de la demande internationale à l'office ou aux offices désignés.

2. Les offices désignés suivants ont renoncé à l'exigence selon laquelle cette communication doit être effectuée à cette date:

AE,AL,AM,AP,AT,AZ,BA,BB,BG,BR,BY,CA,CH,CU,CZ,DE,DK,EA,EE,EP,ES,FI,GB,GD,GE,GH,GM,
HR,HU,ID,IL,IN,IS,KE,KG,KZ,LC,LK,LR,LS,LT,LU,LV,MD,MG,MK,MN,MW,MX,NO,NZ,OA,PL,PT,
RO,RU,SD,SE,SG,SI,SK,SL,TJ,TM,TR,TT,UA,UG,UZ,VN,YU,ZA,ZW

La communication sera effectuée seulement sur demande de ces offices. De plus, le déposant n'est pas tenu de remettre de copie de la demande internationale aux offices en question (règle 49.1)a-bis)).

3. Le présent avis est accompagné d'une copie de la demande internationale publiée par le Bureau international le

13 avril 2000 (13.04.00) sous le numéro WO 00/19967

RAPPEL CONCERNANT LE CHAPITRE II (article 31.2)a) et règle 54.2)

Si le déposant souhaite reporter l'ouverture de la phase nationale jusqu'à 30 mois (ou plus pour ce qui concerne certains offices) à compter de la date de priorité, la demande d'examen préliminaire international doit être présentée à l'administration compétente chargée de l'examen préliminaire international avant l'expiration d'un délai de 19 mois à compter de la date de priorité.

Il appartient exclusivement au déposant de veiller au respect du délai de 19 mois.

Il est à noter que seul un déposant qui est ressortissant d'un Etat contractant du PCT lié par le chapitre II ou qui y a son domicile peut présenter une demande d'examen préliminaire international.

RAPPEL CONCERNANT L'OUVERTURE DE LA PHASE NATIONALE (article 22 ou 39.1))

Si le déposant souhaite que la demande internationale procède en phase nationale, il doit, dans le délai de 20 mois ou de 30 mois, ou plus pour ce qui concerne certains offices, accomplir les actes mentionnés dans ces dispositions auprès de chaque office désigné ou élu.

Pour d'autres informations importantes concernant les délais et les actes à accomplir pour l'ouverture de la phase nationale, voir l'annexe du formulaire PCT/IB/301 (Notification de la réception de l'exemplaire original) et le volume II du Guide du déposant du PCT.

Bureau international de l'OMPI 34, chemin des Colombettes 1211 Genève 20, Suisse	Fonctionnaire autorisé J. Zahra
no de télécopieur (41-22) 740.14.35	no de téléphone (41-22) 338.83.38

Translation

PATENT COOPERATION TREATY

PCT

INTERNATIONAL PRELIMINARY EXAMINATION REPORT

(PCT Article 36 and Rule 70)

Applicant's or agent's file reference R 98131/AW	FOR FURTHER ACTION See Notification of Transmittal of International Preliminary Examination Report (Form PCT/IPEA/416)	
International application No. PCT/FR99/02345	International filing date (day/month/year) 01 October 1999 (01.10.99)	Priority date (day/month/year) 02 October 1998 (02.10.98)
International Patent Classification (IPC) or national classification and IPC A61K 6/093		
Applicant RHODIA CHIMIE		

RECEIVED
AUG 06 2001
TC 1700

1. This international preliminary examination report has been prepared by this International Preliminary Examining Authority and is transmitted to the applicant according to Article 36.

2. This REPORT consists of a total of 5 sheets, including this cover sheet.

☐ This report is also accompanied by ANNEXES, i.e., sheets of the description, claims and/or drawings which have been amended and are the basis for this report and/or sheets containing rectifications made before this Authority (see Rule 70.16 and Section 607 of the Administrative Instructions under the PCT).

These annexes consist of a total of _____ sheets.

3. This report contains indications relating to the following items:

- I ☒ Basis of the report
- II ☐ Priority
- III ☒ Non-establishment of opinion with regard to novelty, inventive step and industrial applicability
- IV ☐ Lack of unity of invention
- V ☒ Reasoned statement under Article 35(2) with regard to novelty, inventive step or industrial applicability; citations and explanations supporting such statement
- VI ☐ Certain documents cited
- VII ☐ Certain defects in the international application
- VIII ☐ Certain observations on the international application

Date of submission of the demand 27 April 2000 (27.04.00)	Date of completion of this report 09 October 2000 (09.10.2000)
Name and mailing address of the IPEA/EP	Authorized officer
Facsimile No.	Telephone No.

INTERNATIONAL PRELIMINARY EXAMINATION REPORT

International application No.

PCT/FR99/02345

I. Basis of the report

1. This report has been drawn on the basis of (*Replacement sheets which have been furnished to the receiving Office in response to an invitation under Article 14 are referred to in this report as "originally filed" and are not annexed to the report since they do not contain amendments.*)

- ☐ the international application as originally filed.
- ☒ the description, pages 1-29, as originally filed.
pages _____, filed with the demand.
pages _____, filed with the letter of _____
pages _____, filed with the letter of _____
- ☒ the claims, Nos. 1-11, as originally filed.
Nos. _____, as amended under Article 19.
Nos. _____, filed with the demand.
Nos. _____, filed with the letter of _____
Nos. _____, filed with the letter of _____
- ☐ the drawings, sheets/fig _____, as originally filed.
sheets/fig _____, filed with the demand.
sheets/fig _____, filed with the letter of _____
sheets/fig _____, filed with the letter of _____

2. The amendments have resulted in the cancellation of:

- ☐ the description, pages _____
- ☐ the claims, Nos. _____
- ☐ the drawings, sheets/fig _____

3. ☐ This report has been established as if (some of) the amendments had not been made, since they have been considered to go beyond the disclosure as filed, as indicated in the Supplemental Box (Rule 70.2(c)).

4. Additional observations, if necessary:

INTERNATIONAL PRELIMINARY EXAMINATION REPORT

International application No.

PCT/FR99/02345

III. Non-establishment of opinion with regard to novelty, inventive step and industrial applicability

The questions whether the claimed invention appears to be novel, to involve an inventive step (to be non obvious), or to be industrially applicable have not been examined in respect of:

- ☐ the entire international application.
- ☒ claims Nos. 9

because:

- ☒ the said international application, or the said claims Nos. 9 relate to the following subject matter which does not require an international preliminary examination (*specify*):

See the Supplemental Box.

- ☐ the description, claims or drawings (*indicate particular elements below*) or said claims Nos. _____ are so unclear that no meaningful opinion could be formed (*specify*):

- ☐ the claims, or said claims Nos. _____ are so inadequately supported by the description that no meaningful opinion could be formed.
- ☐ no international search report has been established for said claims Nos. _____

INTERNATIONAL PRELIMINARY EXAMINATION REPORT

International application No.

PCT/FR 99/02345

Supplemental Box

(To be used when the space in any of the preceding boxes is not sufficient)

Continuation of: III.

The present Authority considers that the subject matter of Claim 9 falls under the provisions of PCT Rule 67.1(iv). For this reason, there will be no opinion as to whether the subject matter of said claim is industrially applicable (PCT Article 34(4)(a)(i)).

INTERNATIONAL PRELIMINARY EXAMINATION REPORT

International application No.

PCT/FR 99/02345

V. Reasoned statement under Article 35(2) with regard to novelty, inventive step or industrial applicability; citations and explanations supporting such statement

1. Statement

Novelty (N)	Claims	1-11	YES
	Claims		NO
Inventive step (IS)	Claims	1-11	YES
	Claims		NO
Industrial applicability (IA)	Claims	1-8, 10-11	YES
	Claims		NO

2. Citations and explanations

1. Reference is made to the following documents:

D1 = WC 92/16183

D2 = EP-A-0 867 443

D3 = EP-A-0 562 897

D4 = GB-A-2 086 914

D5 = EP-A-0 562 992

2. Documents D1, D2 and D4 relate to dental compositions containing silicone oligomers or polymers as defined in the present Claim 1. Photoinitiators of the type comprising borates of organometallic complexes as per the definition of the present Claim 1 (4) are not disclosed in any of said documents.

3. D3 and D5 describe the photoinitiators of the type comprising borates of organometallic complexes used in the compositions of the present application. However, said documents do not mention the oligomers or polymers claimed.

4. Consequently, the subject matter of Claims 1-11 is novel (PCT Article 33(2)).

5. Moreover, the claimed subject matter involves an inventive step, since document D2 (the closest prior art) provides no indication to a person skilled in the art regarding the possibility of replacing photoinitiators such as BF_3 (D2, page 16, lines 48-49) with those comprising borates of organometallic complexes as per the present invention. Furthermore, since neither D3 nor D5 refers to dental compositions, a person skilled in the art would not combine the teachings of documents D2, D3 and D5. Consequently, the requirements of PCT Article 33(3) are met.

RAPPORT DE RECHERCHE INTERNATIONALE

Doc. Internationale No

PCT 99/02345

A. CLASSEMENT DE L'OBJET DE LA DEMANDE
CIB 7 A61K6/093

Selon la classification internationale des brevets (CIB) ou à la fois selon la classification nationale et la CIB

B. DOMAINES SUR LESQUELS LA RECHERCHE A PORTE

Documentation minimale consultée (système de classification suivi des symboles de classement)
CIB 7 A61K

Documentation consultée autre que la documentation minimale dans la mesure où ces documents relèvent des domaines sur lesquels a porté la recherche

Base de données électronique consultée au cours de la recherche internationale (nom de la base de données, et si réalisable, termes de recherche utilisés)

C. DOCUMENTS CONSIDERES COMME PERTINENTS

Catégorie *	Identification des documents cités, avec, le cas échéant, l'indication des passages pertinents	no. des revendications visées
X	WO 92 16183 A (THERA GES FUER PATENTE) 1 octobre 1992 (1992-10-01) page 6, ligne 1 - ligne 15 page 6, ligne 23 - ligne 28 page 11, ligne 1 - page 12, ligne 20 page 13, ligne 1 - ligne 21	1-4, 7, 11
X	EP 0 867 443 A (IVOCLAR AG) 30 septembre 1998 (1998-09-30) page 2, ligne 1 - ligne 6 page 3, ligne 41 - page 4, ligne 44 page 16, ligne 36 - page 18, ligne 13	1, 4, 9, 11
A	EP 0 562 897 A (RHONE POULENC CHIMIE) 29 septembre 1993 (1993-09-29) cité dans la demande page 2, ligne 20 - page 4, ligne 17 revendications	1-7

☒ Voir la suite du cadre C pour la fin de la liste des documents

☒ Les documents de familles de brevets sont indiqués en annexe

* Catégories spéciales de documents cités:

- "A" document définissant l'état général de la technique, non considéré comme particulièrement pertinent
- "E" document antérieur, mais publié à la date de dépôt international ou après cette date
- "L" document pouvant jeter un doute sur une revendication de priorité ou cité pour déterminer la date de publication d'une autre citation ou pour une raison spéciale (telle qu'indiquée)
- "O" document se référant à une divulgation orale, à un usage, à une exposition ou tous autres moyens
- "P" document publié avant la date de dépôt international, mais postérieurement à la date de priorité revendiquée

"T" document ultérieur publié après la date de dépôt international ou la date de priorité et n'appartenant pas à l'état de la technique pertinent, mais cité pour comprendre le principe ou la théorie constituant la base de l'invention

"X" document particulièrement pertinent: l'invention revendiquée ne peut être considérée comme nouvelle ou comme impliquant une activité inventive par rapport au document considéré isolément

"Y" document particulièrement pertinent: l'invention revendiquée ne peut être considérée comme impliquant une activité inventive lorsque le document est associé à un ou plusieurs autres documents de même nature, cette combinaison étant évidente pour une personne du métier

"Z" document qui fait partie de la même famille de brevets

Date à laquelle la recherche internationale a été effectivement achevée

23 novembre 1999

Date d'expédition du présent rapport de recherche internationale

30/11/1999

Nom et adresse postale de l'administration chargée de la recherche internationale

Office Européen des Brevets, P.B. 5816 Patentaan 2
NL - 2280 HV Rijswijk
Tel: (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl.
Fax: (+31-70) 340-3016

Fonctionnaire autorisé

Cousins-Van Steen, G

RAPPORT DE RECHERCHE INTERNATIONALE

D. nge Internationale No
P R 99/02345

C.(suite) DOCUMENTS CONSIDERES COMME PERTINENTS		
Catégorie	Identification des documents cités, avec, le cas échéant, l'indication des passages pertinents	no. des revendications visées
A	EP 0 562 922 A (RHONE POULENC CHIMIE) 29 septembre 1993 (1993-09-29) cité dans la demande page 2, ligne 15 -page 3, ligne 15 revendications	1-7
A	GB 2 086 914 A (G C SHIKA KOGYA KK) 19 mai 1982 (1982-05-19)	

RAPPORT DE RECHERCHE INTERNATIONALE

Renseignements relatifs aux membres des familles de brevets

De de Internationale No

PCT/ 9/02345

Document brevet cité au rapport de recherche		Date de publication	Membre(s) de la famille de brevet(s)	Date de publication
WO 9216183	A	01-10-1992	DE 9103321 U	27-08-1992
			AT 126693 T	15-09-1995
			DE 59203367 D	28-09-1995
			EP 0531483 A	17-03-1993
			ES 2079187 T	01-01-1996
			US 5401528 A	28-03-1995
EP 0867443	A	30-09-1998	DE 19714324 A	29-10-1998
			CA 2232960 A	25-09-1998
			JP 10330485 A	15-12-1998
EP 0562897	A	29-09-1993	FR 2688783 A	24-09-1993
			AU 3517093 A	30-09-1993
			CA 2092135 A	24-09-1993
			DE 69325537 D	12-08-1999
			DE 69325537 T	18-11-1999
			ES 2133368 T	16-09-1999
			FI 931253 A	24-09-1993
			JP 2557782 B	27-11-1996
			JP 6184170 A	05-07-1994
			US 5468902 A	21-11-1995
			US 5550265 A	27-08-1996
			US 5668192 A	16-09-1997
EP 0562922	A	29-09-1993	FR 2688790 A	24-09-1993
			AU 3538993 A	30-09-1993
			CA 2092137 A	24-09-1993
			DE 69310797 D	26-06-1997
			DE 69310797 T	04-12-1997
			ES 2102616 T	01-08-1997
			FI 931254 A	24-09-1993
			JP 2623426 B	25-06-1997
			JP 6041433 A	15-02-1994
			US 5340898 A	23-08-1994
GB 2086914	A	19-05-1982	AUCUN	

PCT

RAPPORT DE RECHERCHE INTERNATIONALE

(article 18 et règles 43 et 44 du PCT)

Référence du dossier du déposant ou du mandataire R 98131/AW	POUR SUITE voir la notification de transmission du rapport de recherche internationale (formulaire PCT/ISA/220) et, le cas échéant, le point 5 ci-après A DONNER	
Demande internationale n° PCT/FR 99/ 02345	Date du dépôt international (jour/mois/année) 01/10/1999	(Date de priorité (la plus ancienne) (jour/mois/année) 02/10/1998
Déposant RHODIA CHIMIE et al.		

Le présent rapport de recherche internationale, établi par l'administration chargée de la recherche internationale, est transmis au déposant conformément à l'article 18. Une copie en est transmise au Bureau international.

Ce rapport de recherche internationale comprend 3 feuilles.



Il est aussi accompagné d'une copie de chaque document relatif à l'état de la technique qui y est cité.

1. Base du rapport

- a. En ce qui concerne la langue, la recherche internationale a été effectuée sur la base de la demande internationale dans la langue dans laquelle elle a été déposée, sauf indication contraire donnée sous le même point.



la recherche internationale a été effectuée sur la base d'une traduction de la demande internationale remise à l'administration.

- b. En ce qui concerne les séquences de nucléotides ou d'acides aminés divulguées dans la demande internationale (le cas échéant), la recherche internationale a été effectuée sur la base du listage des séquences :



contenu dans la demande internationale, sous forme écrite.



déposée avec la demande internationale, sous forme déchiffrable par ordinateur.



remis ultérieurement à l'administration, sous forme écrite.



remis ultérieurement à l'administration, sous forme déchiffrable par ordinateur.



La déclaration, selon laquelle le listage des séquences présenté par écrit et fourni ultérieurement ne va pas au-delà de la divulgation faite dans la demande telle que déposée, a été fournie.



La déclaration, selon laquelle les informations enregistrées sous forme déchiffrable par ordinateur sont identiques à celles du listage des séquences présenté par écrit, a été fournie.

2. ☐ Il a été estimé que certaines revendications ne pouvaient pas faire l'objet d'une recherche (voir le cadre I).

3. ☐ Il y a absence d'unité de l'invention (voir le cadre II).

4. En ce qui concerne le titre,



le texte est approuvé tel qu'il a été remis par le déposant.



Le texte a été établi par l'administration et a la teneur suivante:

COMPOSITION DENTAIRE A BASE D'UNE SILICONE RETICULABLE PAR VOIE CATIONIQUE

5. En ce qui concerne l'abrégé,



le texte est approuvé tel qu'il a été remis par le déposant



le texte (reproduit dans le cadre III) a été établi par l'administration conformément à la règle 38.2b). Le déposant peut présenter des observations à l'administration dans un délai d'un mois à compter de la date d'expédition du présent rapport de recherche internationale.

6. La figure des dessins à publier avec l'abrégé est la Figure n°



suggérée par le déposant.



parce que le déposant n'a pas suggéré de figure.



parce que cette figure caractérise mieux l'invention.



Aucune des figures n'est à publier.

RAPPORT DE RECHERCHE INTERNATIONALE

D... e Internationale No
PCT/FR 99/02345

A. CLASSEMENT DE L'OBJET DE LA DEMANDE
CIB 7 A61K6/093

Selon la classification internationale des brevets (CIB) ou à la fois selon la classification nationale et la CIB

B. DOMAINES SUR LESQUELS LA RECHERCHE A PORTE

Documentation minimale consultée (système de classification suivi des symboles de classement)
CIB 7 A61K

Documentation consultée autre que la documentation minimale dans la mesure où ces documents relèvent des domaines sur lesquels a porté la recherche

Base de données électronique consultée au cours de la recherche internationale (nom de la base de données, et si réalisable, termes de recherche utilisés)

C. DOCUMENTS CONSIDERES COMME PERTINENTS

Catégorie *	Identification des documents cités, avec, le cas échéant, l'indication des passages pertinents	no. des revendications visées
X	WO 92 16183 A (THERA GES FUER PATENTE) 1 octobre 1992 (1992-10-01) page 6, ligne 1 - ligne 15 page 6, ligne 23 - ligne 28 page 11, ligne 1 - page 12, ligne 20 page 13, ligne 1 - ligne 21	1-4, 7, 11
X	EP 0 867 443 A (IVOCLAR AG) 30 septembre 1998 (1998-09-30) page 2, ligne 1 - ligne 6 page 3, ligne 41 - page 4, ligne 44 page 16, ligne 36 - page 18, ligne 13	1, 4, 9, 11
A	EP 0 562 897 A (RHONE POULENC CHIMIE) 29 septembre 1993 (1993-09-29) cité dans la demande page 2, ligne 20 - page 4, ligne 17 revendications	1-7
	-/-	

☒ Voir la suite du cadre C pour la fin de la liste des documents

☒ Les documents de familles de brevets sont indiqués en annexe

* Catégories spéciales de documents cités:

"A" document définissant l'état général de la technique, non considéré comme particulièrement pertinent

"E" document antérieur, mais publié à la date de dépôt international ou après cette date

"L" document pouvant jeter un doute sur une revendication de priorité ou cité pour déterminer la date de publication d'une autre citation ou pour une raison spéciale (telle qu'indiquée)

"O" document se référant à une divulgation orale, à un usage, à une exposition ou tous autres moyens

"P" document publié avant la date de dépôt international, mais postérieurement à la date de priorité revendiquée

"T" document ultérieur publié après la date de dépôt international ou la date de priorité et n'appartenant pas à l'état de la technique pertinent, mais cité pour comprendre le principe ou la théorie constituant la base de l'invention

"X" document particulièrement pertinent: l'invention revendiquée ne peut être considérée comme nouvelle ou comme impliquant une activité inventive par rapport au document considéré isolément

"Y" document particulièrement pertinent: l'invention revendiquée ne peut être considérée comme impliquant une activité inventive lorsque le document est associé à un ou plusieurs autres documents de même nature, cette combinaison étant évidente pour une personne du métier

"&" document qui fait partie de la même famille de brevets

Date à laquelle la recherche internationale a été effectivement achevée

23 novembre 1999

Date d'expédition du présent rapport de recherche internationale

30/11/1999

Nom et adresse postale de l'administration chargée de la recherche internationale
Office Européen des Brevets, P.B. 5818 Patentlaan 2
NL - 2280 HV Rijswijk
Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl,
Fax: (+31-70) 340-3016

Fonctionnaire autorisé

Cousins-Van Steen, G

RAPPORT DE RECHERCHE INTERNATIONALE

Dem. Int. Internationale No
PCT/R 99/02345

C.(suite) DOCUMENTS CONSIDERES COMME PERTINENTS		
Catégorie	Identification des documents cités, avec, le cas échéant, l'indication des passages pertinents	no. des revendications visées
A	EP 0 562 922 A (RHONE POULENC CHIMIE) 29 septembre 1993 (1993-09-29) cité dans la demande page 2, ligne 15 -page 3, ligne 15 revendications	1-7
A	GB 2 086 914 A (G C SHIKA KOGYA KK) 19 mai 1982 (1982-05-19)	

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

Information on patent family members

International Application No

PCT/FR 99/02345

Patent document cited in search report		Publication date	Patent family member(s)	Publication date
WO 9216183	A	01-10-1992	DE 9103321 U AT 126693 T DE 59203367 D EP 0531483 A ES 2079187 T US 5401528 A	27-08-1992 15-09-1995 28-09-1995 17-03-1993 01-01-1996 28-03-1995
EP 0867443	A	30-09-1998	DE 19714324 A CA 2232960 A JP 10330485 A	29-10-1998 25-09-1998 15-12-1998
EP 0562897	A	29-09-1993	FR 2688783 A AU 3517093 A CA 2092135 A DE 69325537 D DE 69325537 T ES 2133368 T FI 931253 A JP 2557782 B JP 6184170 A US 5468902 A US 5550265 A US 5668192 A	24-09-1993 30-09-1993 24-09-1993 12-08-1999 18-11-1999 16-09-1999 24-09-1993 27-11-1996 05-07-1994 21-11-1995 27-08-1996 16-09-1997
EP 0562922	A	29-09-1993	FR 2688790 A AU 3538993 A CA 2092137 A DE 69310797 D DE 69310797 T ES 2102616 T FI 931254 A JP 2623426 B JP 6041433 A US 5340898 A	24-09-1993 30-09-1993 24-09-1993 26-06-1997 04-12-1997 01-08-1997 24-09-1993 25-06-1997 15-02-1994 23-08-1994
GB 2086914	A	19-05-1982	NONE	

INTERNATIONAL APPLICATION PUBLISHED UNDER THE PATENT COOPERATION TREATY (PCT)

(51) International patent classification⁷: A61K 6/093	A1	(11) International publication number: WO 00/19967 (43) International publication date: 13 April 2000 (13.04.00)
(21) International application number: PCT/FR99/02345 (22) International filing date: 1st October 1999 (01.10.99) (30) Data relating to the priority: 98/12.375 2 October 1998 (02.10.98) FR (71) Applicant (for all designated States except US): RHODIA CHIMIE [FR/FR]; 25, quai Paul Doumer, F-92408 Courbevoie Cedex (FR). (72) Inventors; and (75) Inventors/Applicants (US only): FRANCES, Jean- Marc [FR/FR]; 1, rue des Flandres, F-69330 Meyzieu (FR). (74) Representative: FABRE, Madeleine-France; Rhodia Services, Direction de la Propriété Industrielle, 25, quai Paul Doumer, F-92408 Courbevoie Cedex (FR).		(81) Designated states: AE, AL, AM, AT, AU, AZ, BA, BB, BG, BR, BY, CA, CH, CN, CU, CZ, DE, DK, EE, ES, FI, GB, GD, GE, GH, GM, HR, HU, ID, IL, IN, IS, JP, KE, KG, KP, KR, KZ, LC, LK, LR, LS, LT, LU, LV, MD, MG, MK, MN, MW, MX, NO, NZ, PL, PT, RO, RU, SD, SE, SG, SI, SK, SL, TJ, TM, TR, TT, UA, UG, US, UZ, VN, YU, ZA, ZW, ARIPO Patent (GH, GM, KE, LS, MW, SD, SL, SZ, TZ, UG, ZW), Eurasian Patent (AM, AZ, BY, KG, KZ, MD, RU, TJ, TM), European Patent (AT, BE, CH, CY, DE, DK, ES, FI, FR, GB, GR, IE, IT, LU, MC, NL, PT, SE), OAPI Patent (BF, BJ, CF, CG, CI, CM, GA, GN, GW, ML, MR, NE, SN, TD, TG). Published With the International Search Report.

As printed

54 Title: DENTAL COMPOSITION BASED ON SILICONE CROSSLINKABLE BY CATION PROMOTER

54 Titre: COMPOSITION DENTAIRE A BASE D'UNE SILICONE RETICULABLE PAR VOIE CATIONIQUE

57 Abstract

The invention concerns dental compositions. Said composition comprises: (1) a silicone crosslinkable and/or polymerisable by cationic way, (2) an efficient amount of at least an initiator such as cerium cinate, (3) at least a photoinitiator and (4) a dental filler present in the composition in a proportion of at least 10 wt. % relative to the composition total weight. Said dental compositions are useful for making dental prostheses or for dental restoration.

57 Abrégé

Le domaine de l'invention est celui des compositions dentaires. La composition dentaire comprend: (1) une silicone réticulable et/ou polymérisable par voie cationique, (2) une quantité efficace d'au moins un amorceur de type borate d'antimoine, (3) au moins un photosensibilisateur, et (4) une charge dentaire présente dans la composition dans une proportion d'au moins 10 % en poids par rapport au poids total de la composition. Ces compositions dentaires sont utilisables pour la réalisation de prothèses dentaires et pour la restauration dentaire.

ONLY FOR INFORMATION

Codes used to identify the PCT member States on the flyleaves of the brochures in which international applications made under the PCT are published.

AL	Albania	ES	Spain	LS	Lesotho	SI	Slovenia
AM	Armenia	FI	Finland	LT	Lithuania	SK	Slovakia
AT	Austria	FR	France	LU	Luxembourg	SN	Senegal
AU	Australia	GA	Gabon	LV	Latvia	SZ	Swaziland
AZ	Azerbaijan	GB	United Kingdom	MC	Monaco	TD	Chad
BA	Bosnia-Herzegovina	GE	Georgia	MD	Republic of Moldova	TG	Togo
BB	Barbados	GH	Ghana	MG	Madagascar	TJ	Tajikistan
BE	Belgium	GN	Guinea	MK	Former Yugoslav Republic of Macedonia	TM	Turkmenistan
BF	Burkina Faso	GR	Greece	ML	Mali	TR	Turkey
BG	Bulgaria	HU	Hungary	MN	Mongolia	TT	Trinidad and Tobago
BJ	Benin	IE	Ireland	MR	Mauritania	UA	Ukraine
BR	Brazil	IL	Israel	MW	Malawi	UG	Uganda
BY	Belarus	IS	Iceland	MX	Mexico	US	United States of America
CA	Canada	IT	Italy	NE	Niger	UZ	Uzbekistan
CF	Central African Republic	JP	Japan	NL	Netherlands	VN	Vietnam
CG	Congo	KE	Kenya	NO	Norway	YU	Yugoslavia
CH	Switzerland	KG	Kyrgyzstan	NZ	New Zealand	ZW	Zimbabwe
CI	Ivory Coast	KP	Democratic People's Republic of Korea	PL	Poland		
CM	Cameroon	KR	Republic of Korea	PT	Portugal		
CN	China	KZ	Kazakhstan	RO	Romania		
CU	Cuba	LC	Saint Lucia	RU	Russian Federation		
CZ	Czech Republic	LI	Liechtenstein	SD	Sudan		
DE	Germany	LK	Sri Lanka	SE	Sweden		
DK	Denmark	LR	Liberia	SG	Singapore		
EE	Estonia						

COMPOSITION DENTAIRE A BASE D'UNE SILICONE RETICULABLE PAR VOIE CATIONIQUE

Le domaine de l'invention est celui des compositions dentaires. Plus précisément,
 5 les compositions dentaires mises au point dans le cadre de la présente invention sont utilisables pour la réalisation de prothèses dentaires et pour la restauration dentaire.

A ce jour, pour réaliser des compositions dentaires pour la préparation de prothèses dentaires ou de matériaux de restauration dentaire, on peut utiliser des résines à base
 10 d'acrylates photopolymérisables. Ces produits *prêt-à-formuler* présentent toutefois à l'utilisation des problèmes d'irritation et des problèmes potentiels de toxicité.

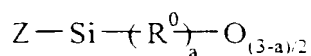
En outre, ces produits présentent l'inconvénient majeur d'engendrer un retrait volumique important lors de leur polymérisation: ce qui rend leur utilisation complexe et difficile pour la réalisation de prothèses dentaires ou de matériaux de restauration
 15 dentaire. On observe notamment des problèmes d'accrochage dus au retrait volumique ou au manque d'adhérence des polymères utilisés.

La présente invention a pour objet de fournir de nouvelles compositions dentaires ne présentant pas les inconvénients de l'art antérieur. Ces nouvelles compositions
 20 dentaires, polymérisables et/ou réticulables en environnement oral, ont des qualités nettement améliorées, notamment en ce qui concerne la réduction très nette du phénomène de retrait des compositions dentaires utilisées pour la réalisation de prothèses dentaires ou de matériaux de restauration dentaire.

25 La composition dentaire polymérisable et/ou réticulable selon l'invention comprend :

(1) au moins un oligomère ou polymère silicone réticulable et/ou polymérisable, liquide à température ambiante ou thermofusible à température inférieure à 100°C, et comprenant :

30 • au moins un motif de formule (FS) :



dans laquelle :

- a = 0, 1 ou 2,

- R^0 , identique ou différent, représente un radical alkyle, cycloalkyle, aryle, vinyle, hydrogène, alcoxy, de préférence un alkyle inférieur en C_1-C_6 ,

5 - Z, identique ou différent, est un substituant organique comportant au moins une fonction réactive époxy, et/ou alcénylether et/ou oxétane et/ou dioxolane et/ou carbonate, et de préférence Z étant un substituant organique comportant au moins une fonction réactive époxy, et/ou dioxolane,

• et au moins deux atomes de silicium,

10 (2) une quantité efficace d'au moins un photoamorceur de type borate,

(3) au moins un photosensibilisateur hydrocarboné aromatique à un ou plusieurs noyaux aromatiques substitués ou non, ayant une absorption résiduelle de la lumière comprise entre 200 et 500 nm.

15 (4) et au moins une charge dentaire présente dans une proportion d'au moins 10% en poids par rapport au poids total de la composition.

Selon une première variante avantageuse de la présente invention, la composition dentaire est polymérisable et/ou réticulable sous activation par voie thermique et/ou par voie photochimique.

20 En général, l'activation photochimique est réalisée sous rayonnement U.V. Plus particulièrement, on utilise un rayonnement U.V. de longueur d'onde de l'ordre de 200 à 500 nm pour la réalisation de prothèses dentaires et un rayonnement U.V. visible de longueur d'onde supérieur à 400 nm pour la réalisation de matériaux de restauration. Une longueur d'onde supérieure à 400 nm permet la réticulation et/ou polymérisation en
25 environnement oral.

Le polymère ou oligomère silicone (1) présente l'avantage par rapport à des résines organiques réticulant par voie cationique d'être transparente à la lumière UV-visible et donc son utilisation permet d'obtenir des matériaux très épais et dont la photoréticulation s'effectue en peu de temps.

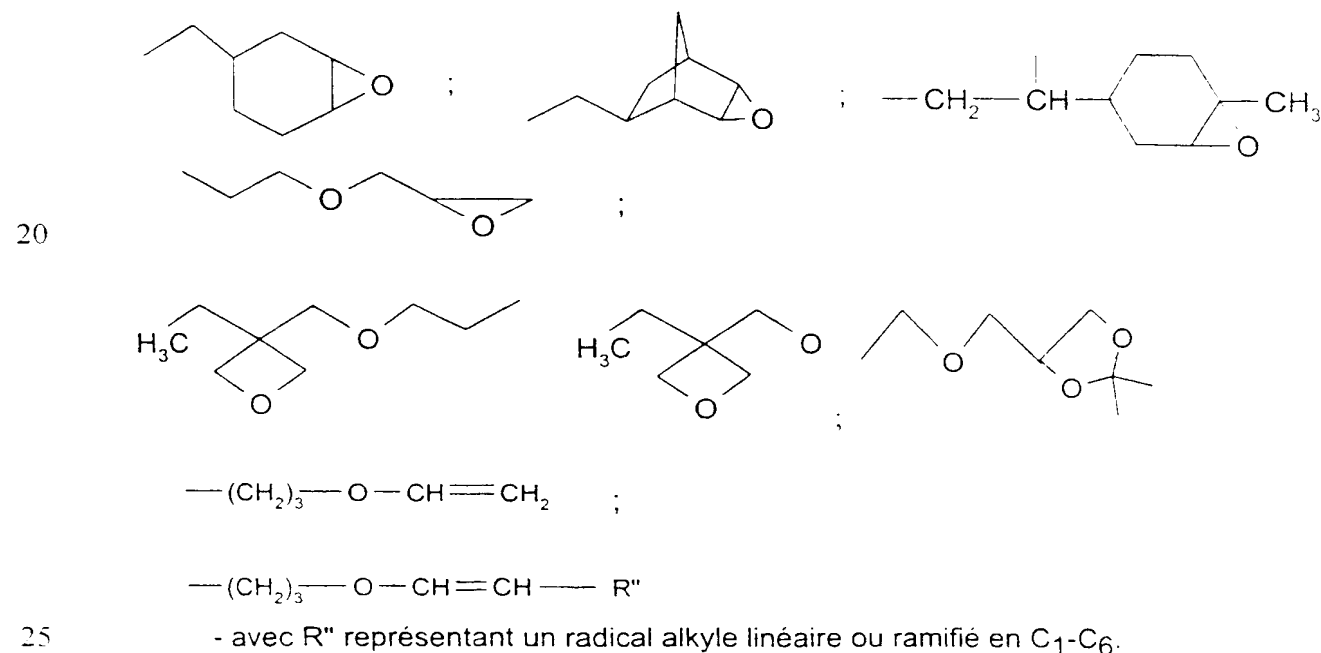
Les fonctions réactives Z du polymère ou oligomère silicone (1) peuvent être très variées. Toutefois, des compositions dentaires particulièrement intéressantes sont obtenues lorsque l'oligomère ou polymère silicone (1) comprend au moins un motif (FS) dans lequel Z représente un substituant organique Z1 comportant au moins une fonction réactive époxy, et/ou dioxolane, et de préférence au moins une fonction réactive époxy.

Selon deux alternatives avantageuses de la présente invention, l'oligomère ou polymère silicone (1) avec au moins une fonction réactive Z1 époxy, et/ou dioxolane, et de préférence au moins une fonction réactive époxy peut :

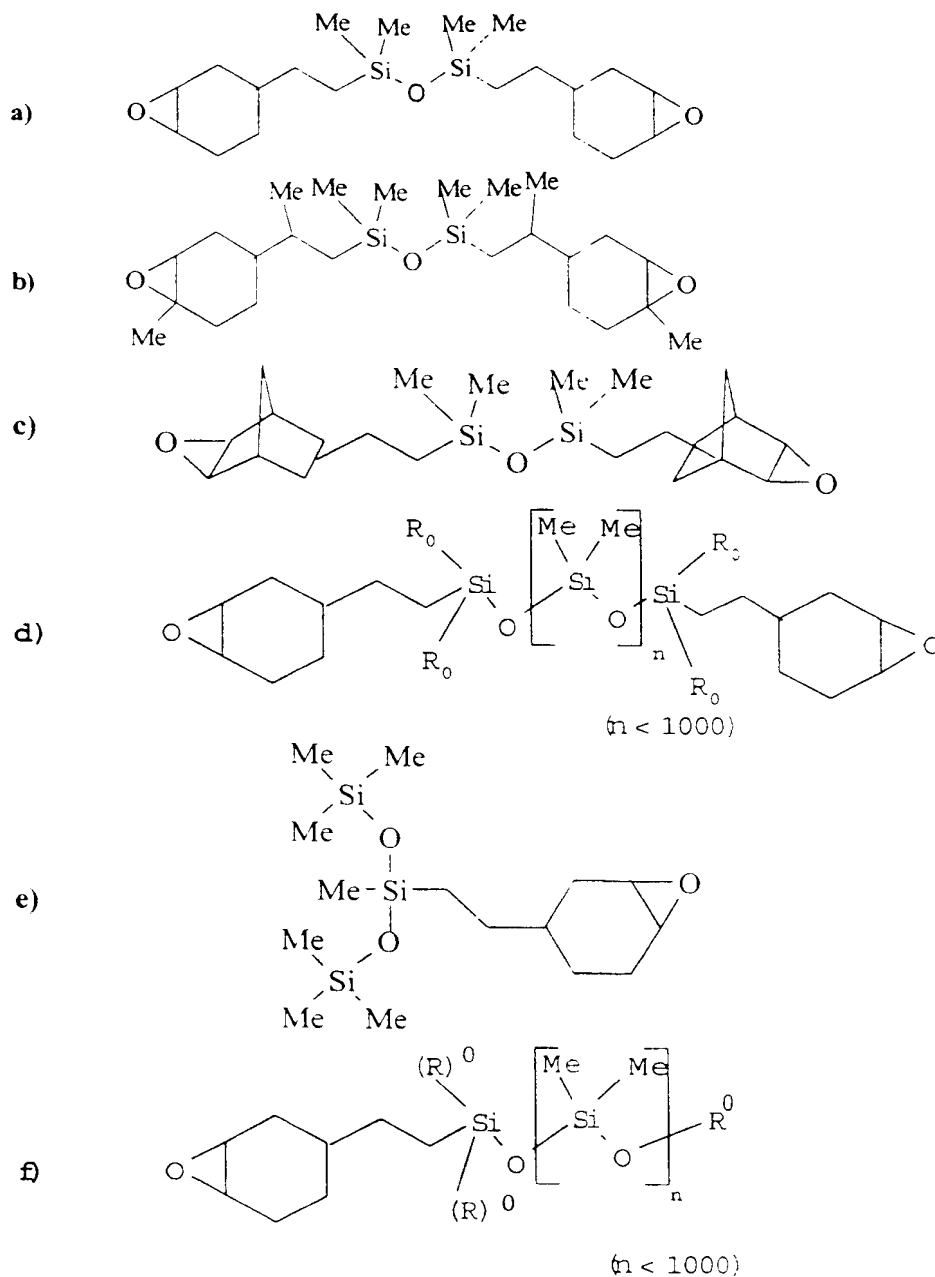
- (i) soit comporter uniquement ce(s) type(s) de fonction(s) réactive(s) Z1,
- (ii) ou soit comporter d'autres fonctions réactives Z telles que les fonctions réactives Z2 alcénylether, oxétane et/ou carbonate.

Dans le cas de la première alternative (i), la composition dentaire peut également comprendre d'autres oligomères et/ou polymères silicones comportant d'autres fonctions réactives Z2 telles que les fonctions alcénylether, oxétane et/ou carbonate et éventuellement des fonctions réactives Z1.

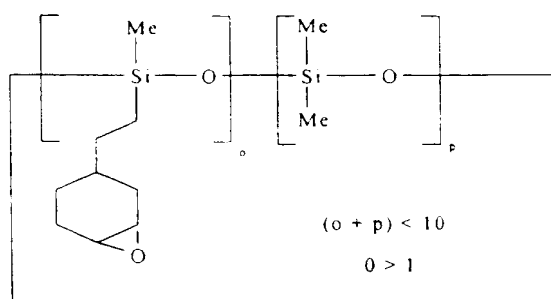
A titre d'exemples de fonctions réactives Z, celles ci peuvent être notamment choisies parmi les radicaux suivants :



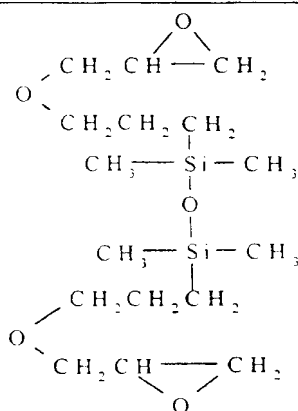
Selon une deuxième variante avantageuse de la présente invention, le polymère ou oligomère silicone est constitué par au moins une silicone de formule moyenne suivante :



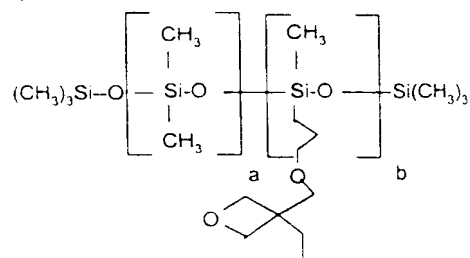
g)



h)



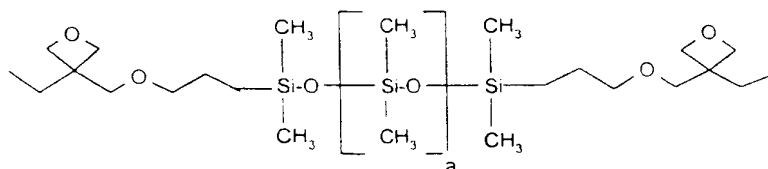
i)



$$a + b < 1000.$$

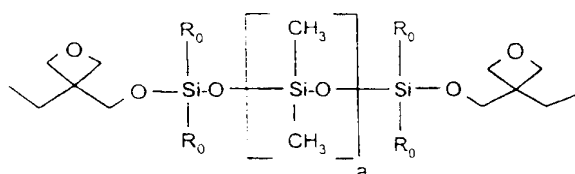
5

j)



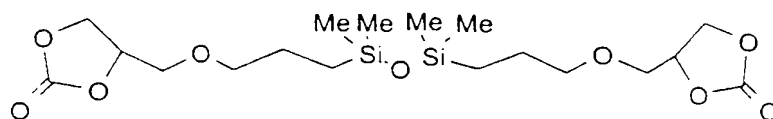
$$a < 1000.$$

k)

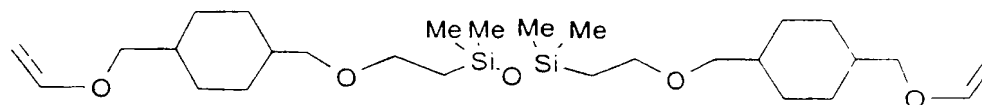


l)

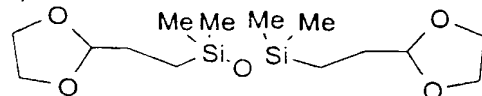
$$a < 1000.$$



m)



n)



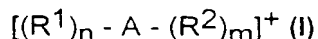
5

Les photoamorceurs cationiques sont choisis parmi les borates d'onium (pris à eux seuls ou en mélange entre eux) d'un élément des groupes 15 à 17 de la classification périodique [Chem. & Eng. News, vol.63, N° 5, 26 du 4 février 1985] ou d'un complexe organométallique d'un élément des groupes 4 à 10 de la classification périodique [même référence].

L'entité cationique du borate est sélectionnée parmi :

(1) les sels d'onium de formule (I) :

15



formule dans laquelle :

- A représente un élément des groupes 15 à 17 tel que par exemple : I, S, Se, P ou N,
- R^1 représente un radical aryle carbocyclique ou hétérocyclique en C_6 - C_{20} , ledit radical hétérocyclique pouvant contenir comme hétéroéléments de l'azote ou du soufre,
- R^2 représente R^1 ou un radical alkyle ou alkényle linéaire ou ramifié en C_1 - C_{30} ; lesdits radicaux R^1 et R^2 étant éventuellement substitués par un groupement alcoxy en C_1 - C_{25} , alkyle en C_1 - C_{25} , nitro, chloro, bromo, cyano, carboxy, ester ou mercapto,
- n est un nombre entier allant de 1 à $v + 1$, v étant la valence de l'élément A,
- m est un nombre entier allant de 0 à $v - 1$ avec $n + m = v + 1$,

20

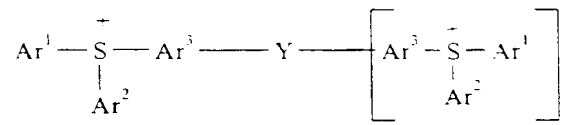
25

(2) les sels d'oxoisothiochromanium décrits dans la demande de brevet WO 90/11303, notamment le sel de sulfonium du 2-éthyl-4-oxoisothiochromanium ou de 2-dodécyl-4-oxoisothiochromanium,

30

(3) les sels de sulfonium dans lesquels l'entité cationique comprend :

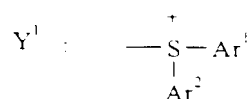
- 3₁ au moins une espèce polysulfonium de formule (II.1) :



dans laquelle :

- les symboles Ar¹, identiques ou différents, représentent chacun un radical monovalent phényle ou naphtyle, éventuellement substitué avec un ou plusieurs radicaux choisis parmi : un radical alkyle linéaire ou ramifié en C₁ - C₁₂, de préférence en C₁-C₆, un radical alkoxy linéaire ou ramifié en C₁ - C₁₂, de préférence en C₁-C₆, un atome d'halogène, un groupe -OH, un groupe -COOH, un groupe ester -COO-alkyle où la partie alkyle est un reste linéaire ou ramifié en C₁ - C₁₂, de préférence en C₁-C₆, et un groupement de formule -Y⁴-Ar² où les symboles Y⁴ et Ar² ont les significations données juste ci-après,
- les symboles Ar², identiques ou différents, représentent chacun un radical monovalent phényle ou naphtyle, éventuellement substitué avec un ou plusieurs radicaux choisis parmi : un radical alkyle linéaire ou ramifié en C₁-C₁₂, de préférence en C₁-C₆, un radical alkoxy linéaire ou ramifié en C₁-C₁₂, de préférence en C₁-C₆, un atome d'halogène, un groupe -OH, un groupe -COOH, un groupe ester -COO-alkyle où la partie alkyle est un reste linéaire ou ramifié en C₁-C₁₂, de préférence en C₁-C₆,
- les symboles Ar³, identiques ou différents, représentent chacun un radical divalent phénylène ou naphtylène, éventuellement substitué avec un ou plusieurs radicaux choisis parmi : un radical alkyle linéaire ou ramifié en C₁-C₁₂, de préférence en C₁-C₆, un radical alkoxy linéaire ou ramifié en C₁-C₁₂, de préférence en C₁-C₆, un atome d'halogène, un groupe -OH, un groupe -COOH, un groupe ester -COO-alkyle où la partie alkyle est un reste linéaire ou ramifié en C₁-C₁₂, de préférence en C₁-C₆,
- t est un nombre entier égal à 0 ou 1, avec les conditions supplémentaires selon lesquelles :

+ quand t = 0, le symbole Y est alors un radical monovalent Y¹ représentant le groupement de formule :

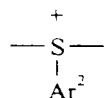


où les symboles Ar¹ et Ar² possèdent les significations données ci avant.

+ quand t = 1 :

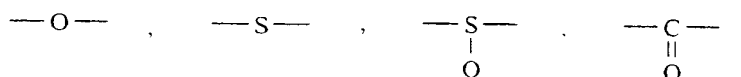
⊗ d'une part, le symbole Y est alors un radical divalent ayant les significations Y² à Y⁴ suivantes :

- Y² : un groupement de formule :



5 où le symbole Ar² possède les significations données ci avant,

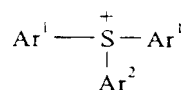
- Y³ : un lien valentiel simple,
- Y⁴ : un reste divalent choisi parmi :



10 un reste alkylène linéaire ou ramifié en C₁-C₁₂, de préférence en C₁-C₆, et un reste de formule $\text{---Si(CH}_3)_2\text{O---}$,

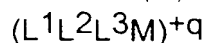
15 ⊗ d'autre part, dans le cas uniquement où le symbole Y représente Y³ ou Y⁴, les radicaux Ar¹ et Ar² (terminaux) possèdent, outre les significations données ci avant, la possibilité d'être reliés entre eux par le reste Y' consistant dans Y¹ un lien valentiel simple ou dans Y² un reste divalent choisi parmi les restes cités à propos de la définition de Y⁴, qui est installé entre les atomes de carbone, se faisant face, situés sur chaque cycle aromatique en position ortho par rapport à l'atome de carbone directement relié au cation S⁺ ;

- 3₂ et/ou au moins une espèce monosulfonium possédant un seul centre cationique S⁺ par mole de cation et consistant dans la plupart des cas dans des espèces de formule (II.2) :



25 dans laquelle Ar¹ et Ar² ont les significations données ci avant à propos de la formule (III.1), incluant la possibilité de relier directement entre eux un seul des radicaux Ar¹ à Ar² selon la manière indiquée ci avant à propos de la définition de la condition supplémentaire en vigueur quand t = 1 dans la formule (II), faisant appel au reste Y' ;

(4) les sels organométalliques de formule (III) :



formule dans laquelle :

- 30 • M représente un métal du groupe 4 à 10, notamment du fer, manganèse, chrome, cobalt,

- 5
- L^1 représente 1 ligand lié au métal M par des électrons π , ligand choisi parmi les ligands η^3 -alkyl, η^5 -cyclopentadiényl et η^7 -cycloheptatriényl et les composés η^6 -aromatiques choisis parmi les ligands η^6 -benzène éventuellement substitués et les composés ayant de 2 à 4 cycles condensés, chaque cycle étant capable de contribuer à la couche de valence du métal M par 3 à 8 électrons π ;
 - L^2 représente un ligand lié au métal M par des électrons π , ligand choisi parmi les ligands η^7 -cycloheptatriényl et les composés η^6 -aromatiques choisis parmi les ligands η^6 -benzène éventuellement substitués et les composés ayant de 2 à 4 cycles condensés, chaque cycle étant capable de contribuer à la couche de valence du métal M par 6 ou 7 électrons π ;
 - L^3 représente de 0 à 3 ligands identiques ou différents liés au métal M par des électrons σ , ligand(s) choisi(s) parmi CO et NO_2^+ ; la charge électronique totale q du complexe à laquelle contribuent L^1 , L^2 et L^3 et la charge ionique du métal M étant positive et égale à 1 ou 2 ;
- 10
- 15

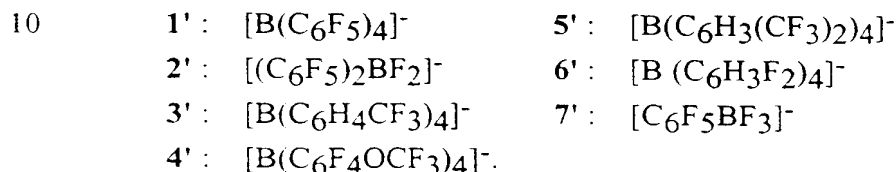
L'entité anionique borate a pour formule $[\text{BX}_a \text{R}_b]^-$ dans laquelle :

- 20
- a et b sont des nombres entiers allant pour a de 0 à 3 et pour b de 1 à 4 avec $a + b = 4$,
 - les symboles X représentent :
 - * un atome d'halogène (chlore, fluor) avec $a = 0$ à 3,
 - * une fonction OH avec $a = 0$ à 2,
 - les symboles R sont identiques ou différents et représentent :
 - ▷ un radical phényle substitué par au moins un groupement électroattracteur tel que par exemple OCF_3 , CF_3 , NO_2 , CN, et/ou par au moins 2 atomes d'halogène (fluor tout particulièrement), et ce lorsque l'entité cationique est un onium d'un élément des groupes 15 à 17,
 - ▷ un radical phényle substitué par au moins un élément ou un groupement électroattracteur notamment atome d'halogène (fluor tout particulièrement), CF_3 , OCF_3 , NO_2 , CN, et ce lorsque l'entité cationique est un complexe organométallique d'un élément des groupes 4 à 10
 - ▷ un radical aryle contenant au moins deux noyaux aromatiques tel que par exemple biphenyle, naphthyle, éventuellement substitué par au moins un élément ou un groupement électroattracteur, notamment un atome
- 25
- 30

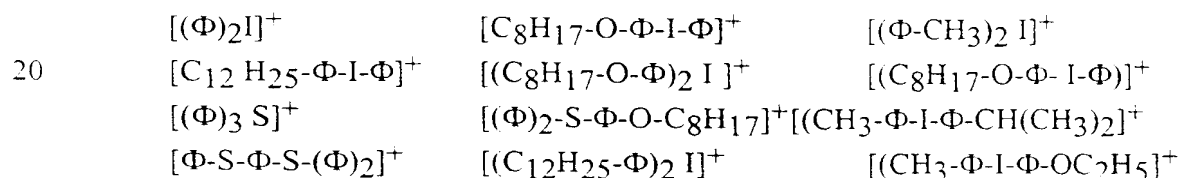
d'halogène (fluor tout particulièrement), OCF_3 , CF_3 , NO_2 , CN , quelle que soit l'entité cationique.

Sans que cela ne soit limitatif, sont données ci-après plus de précisions quant aux sous classes de borate d'onium et de borate de sels organométalliques plus particulièrement préférés dans le cadre de l'utilisation conforme à l'invention.

Selon une première variante préférée de l'invention, les espèces de l'entité anionique borate qui conviennent tout particulièrement sont les suivantes :



15 Selon une deuxième variante préférée de l'invention, les sels d'onium (1) utilisables sont décrits dans de nombreux documents notamment dans les brevets US-A-4 026 705, US-A-4 032 673, US-A-4 069 056, US-A-4 136 102, US-A-4 173 476. Parmi ceux-ci on privilégiera tout particulièrement les cations suivants :



25 Selon une troisième variante préférée, les sels organométalliques (4) utilisables sont décrits dans les documents US-A-4 973 722, US-A-4 992 572, EP-A-203 829, EP-A-323 584 et EP-A-354 181. Les sels organométalliques plus volontiers retenus selon l'invention sont notamment :

- . le $(\eta^5\text{-cyclopentadiényle}) (\eta^6\text{-toluène}) \text{Fe}^+$,
- . le $(\eta^5\text{-cyclopentadiényle}) (\eta^6\text{-méthyl-1-naphtalène}) \text{Fe}^+$,
- 30 . le $(\eta^5\text{-cyclopentadiényle}) (\eta^6\text{-cumène}) \text{Fe}^+$,
- . le bis $(\eta^6\text{-mesitylène}) \text{Fe}^+$,
- . le bis $(\eta^6\text{-benzène}) \text{Cr}^{+..}$

35 En accord avec ces trois variantes préférées, on peut citer, à titre d'exemples de photoamorceurs du type borates d'onium, les produits suivants :

- $[(\Phi)_2 I]^+, [B(C_6F_5)_4]^-$ $[(C_8H_{17})-O-\Phi-I-\Phi]^+, [B(C_6F_5)_4]^-$
 $[C_{12}H_{25}-\Phi-I-\Phi]^+, [B(C_6F_5)_4]^-$ $[(C_8H_{17}-O-\Phi)_2 I]^+, [B(C_6F_5)_4]^-$
 $[(C_8H_{17})-O-\Phi-I-\Phi]^+, [B(C_6F_5)_4]^-$ $[(\Phi)_3 S]^+, [B(C_6F_5)_4]^-$
 $[(\Phi)_2 S-\Phi-O-C_8H_{17}]^+, [B(C_6H_4CF_3)_4]^-$ $[(C_{12}H_{25}-\Phi)_2 I]^+, [B(C_6F_5)_4]^-$
5 $[(\Phi)_3 S]^+, [B(C_6F_4OCF_3)_4]^-$ $[(\Phi-CH_3)_2 I]^+, [B(C_6F_5)_4]^-$
 $[(\Phi-CH_3)_2 I]^+, [B(C_6F_4OCF_3)_4]^-$ $[CH_3-\Phi-I-\Phi-CH(CH_3)_2]^+, [B(C_6F_5)_4]^-$
 $(\eta^5 - \text{cyclopentadiényle}) (\eta^6 - \text{toluène}) Fe^+, [B(C_6F_5)_4]^-$
 $(\eta^5 - \text{cyclopentadiényle}) (\eta^6 - \text{méthyl-1-naphtalène}) Fe^+, [B(C_6F_5)_4]^-$
 $(\eta^5 - \text{cyclopentadiényle}) (\eta^6 - \text{cumène}) Fe^+, [B(C_6F_5)_4]^-$

10

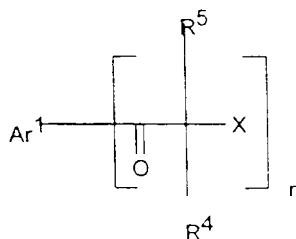
Comme autre référence littéraire pour définir les borates d'onium (1) et (2) et les borates de sels organométalliques (4), on peut citer l'ensemble du contenu des demandes de brevet EP 0 562 897 et 0 562 922. Ce contenu est intégralement incorporé par référence dans le présent exposé.

- 15 Comme autre exemple de sel d'onium utilisable comme photoamorceur, on peut citer ceux divulgués dans les brevets américains US 4 138 255 et US 4 310 469.

On peut également utiliser d'autres photoamorceurs cationiques, e. g. :

- ceux commercialisés par Union-Carbide (photoamorceur 6990 et 6974 triarylsulfonium hexafluoro-phosphate et hexafluoroantimonate),
- 20 - les sels d'iodonium hexafluorophosphate ou hexafluoro-antimonate,
- ou les sels de ferrocénium de ces différents anions.

- 25 Le photosensibilisateur contenu au sein de la composition dentaire selon l'invention peut être de nature très variée. Dans le cadre de l'invention celui-ci répond notamment à l'une des formule (IV) à (XXII) suivantes :

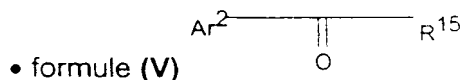


• formule (IV)

dans laquelle :

- lorsque $n = 1$, Ar^1 représente un radical aryle contenant de 6 à 18 atomes de carbone, un radical tétrahydronaphtyle, thiényle, pyridyle ou furyle ou un

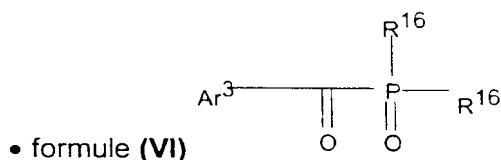
- radical phényle porteur d'un ou plusieurs substituants choisis dans le groupe constitué de F, Cl, Br, CN, OH, les alkyles linéaires ou ramifiés en C₁-C₁₂, -CF₃, -OR⁶, -OPhényle, -SR⁶, -SPhényle, -SO₂Phényle, -COOR⁶, -O-(CH₂-CH=CH₂), -O(CH₂H₄-O)_m-H, -O(C₃H₆O)_m-H, m étant compris entre 1 et 100,
- 5 - lorsque n = 2, Ar₁ représente un radical arylène en C₆-C₁₂ ou un radical phénylène-T-phénylène, où T représente -O-, -S-, -SO₂- ou -CH₂-,
- X représente un groupe -OR⁷ ou -OSiR⁸(R⁹)₂ ou forme, avec R⁴, un groupe -O-CH(R¹⁰)-,
- 10 - R₄ représente un radical alkyle linéaire ou ramifié en C₁-C₈ non substitué ou porteur d'un groupe -OH, -OR⁶, acyloxy en C₂-C₈, -CF₃, ou -CN, un radical alcényle en C₃ ou C₄, un radical aryle en C₆ à C₁₈, un radical phénylalkyle en C₇ à C₉,
- R⁵ a l'une des significations données pour R⁴ ou représente un radical -CH₂CH₂R¹¹, ou encore forme avec R⁴, un radical alkylène en C₂-C₈ ou un radical oxa-alkylène ou aza-alkylène en C₃-C₉,
- 15 - R⁶ représente un radical alkyle inférieur contenant de 1 à 12 atomes de carbone,
- R⁷ représente un atome d'hydrogène, un radical alkyle en C₁-C₁₂, un radical alkyle en C₂-C₆ porteur d'un groupe -OH, -OR⁶ ou -CN, un radical alcényle en C₃-C₆, un radical cyclohexyle ou benzyle, un radical phényle éventuellement substitué par un atome de chlore ou un radical alkyle linéaire ou ramifié en C₁-C₁₂, ou un radical tétrahydropyrannyle-2,
- 20 - R⁸ et R⁹ sont identiques ou différents et représentent chacun un radical alkyle en C₁-C₄ ou un radical phényle,
- 25 - R¹⁰ représente un atome d'hydrogène, un radical alkyle en C₁-C₈ ou un radical phényle,
- R¹¹ représente un radical -CONH₂, -CONHR⁶, -CON(R⁶)₂, -P(O)(OR⁶)₂ ou pyridyle-2 ;



dans laquelle :

- Ar^2 a la même signification que Ar^1 de la formule (IV) dans le cas où $n = 1$,

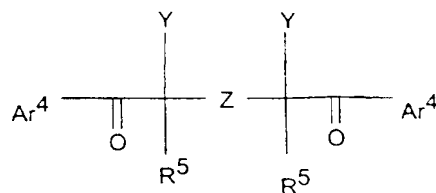
- R^{15} représente un radical choisi parmi le groupe constitué d'un radical Ar^2 , un radical alkyle linéaire ou ramifié en $\text{C}_1\text{-C}_{12}$, un radical cycloalkyle en $\text{C}_6\text{-C}_{12}$, et un radical cycloalkyle formant un cycle en $\text{C}_6\text{-C}_{12}$ avec le carbone de la cétone ou un carbone du radical Ar^2 , ces radicaux pouvant être substitués par un ou plusieurs substituants choisis dans le groupe constitué de -F, -Cl, -Br, -CN, -OH, -CF₃, -OR⁶, -SR⁶, -COOR⁶, les radicaux alkyles linéaires ou ramifiés en $\text{C}_1\text{-C}_{12}$ porteurs éventuellement d'un groupe -OH, -OR⁶ et/ou -CN, et les radicaux alcényles linéaires ou ramifiés en $\text{C}_1\text{-C}_8$;



dans laquelle :

- Ar^3 a la même signification que Ar^1 de la formule (IV) dans le cas où $n = 1$.

- R^{16} , identique ou différent, représente un radical choisi parmi le groupe constitué d'un radical Ar^3 , un radical $-(\text{C}=\text{O})\text{-Ar}^3$, un radical alkyle linéaire ou ramifié en $\text{C}_1\text{-C}_{12}$, un radical cycloalkyle en $\text{C}_6\text{-C}_{12}$, ces radicaux pouvant être substitués par un ou plusieurs substituants choisis dans le groupe constitué de -F, -Cl, -Br, -CN, -OH, -CF₃, -OR⁶, -SR⁶, -COOR⁶, les radicaux alkyles linéaires ou ramifiés en $\text{C}_1\text{-C}_{12}$ porteurs éventuellement d'un groupe -OH, -OR⁶ et/ou -CN, et les radicaux alcényles linéaires ou ramifiés en $\text{C}_1\text{-C}_8$;



• formule (VII)

dans laquelle :

- R^5 , identiques ou différents, ont les mêmes significations que dans la formule (III),

- Y, identiques ou différents, représentent X et/ou R⁴,

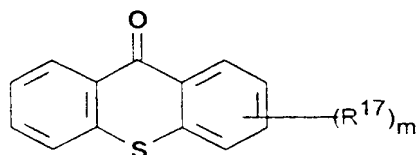
- **Z** représente :

- une liaison directe,
- un radical divalent alkylène en C₁-C₆, ou un radical phénylène, diphenylène ou phénylène-T-phénylène, ou encore forme, avec les deux substituants R⁵ et les deux atomes de carbone porteurs de ces substituants, un noyau de cyclopentane ou de cyclohexane,
- un groupe divalent -O-R¹²-O-, -O-SiR⁸R⁹-O-SiR⁸R⁹-O-, ou -O-SiR⁸R⁹-O-,

- **R¹²** représente un radical alkylène en C₂-C₈, alcénylène en C₄-C₆ ou xylylène.

- et **Ar⁴** a la même signification que Ar¹ de la formule (IV) dans le cas où n = 1.

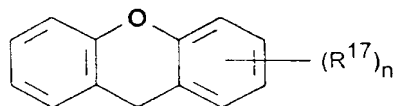
• famille des thioxanthenes de formule (VIII) :



- m = 0 à 8,

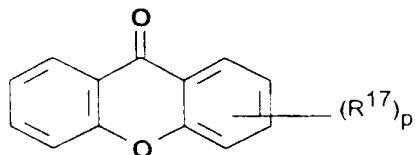
- **R¹⁷**, identique(s) ou différent(s) substituants sur le(s) noyau(x) aromatique(s), représentent un radical alkyle linéaire ou ramifié en C₁-C₁₂, un radical cycloalkyle en C₆-C₁₂, un radical Ar¹, un atome d'halogène, un groupement -OH, -CN, -NO₂, -COOR⁶, -CHO, Ophényle, -CF₃, -SR⁶, -Sphényle, -SO₂ phényle, Oalcényle, ou -SiR⁶₃.

• famille des xanthenes de formule (IX) :



n = 0 à 8

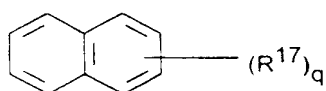
- famille des xanthones de formule (X):



$p = 0 \text{ à } 8$

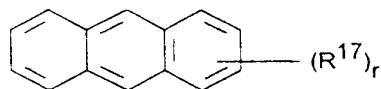
5

- famille du naphthalène de formule (XI):



$q = 0 \text{ à } 8$

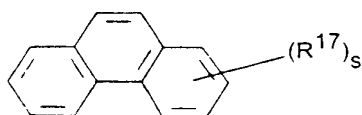
- famille de l'anthracène de formule (XII):



10

$r = 0 \text{ à } 10$

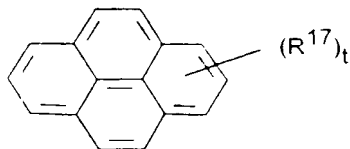
- famille du phénanthrène de formule (XIII):



15

$s = 0 \text{ à } 10$

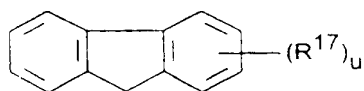
- famille du pyrène de formule (XIV):



20

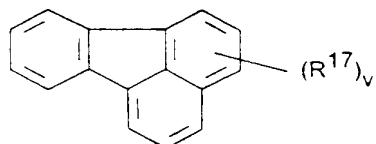
$t = 0 \text{ à } 10$

- famille du fluorène de formule (XV):



$u = 0 \text{ à } 9$

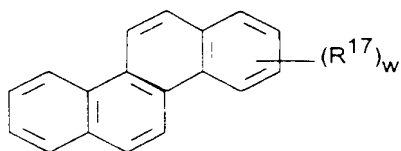
- famille du fluoranthène de formule (XVI) :



$v = 0$ à 10

5

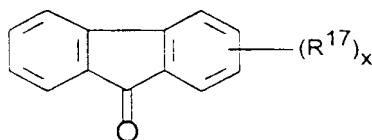
- famille du chrysène de formule (XVII) :



$w = 0$ à 12

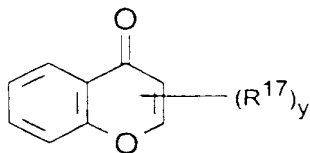
10

- famille de la fluorène de formule (XVIII) :



avec $x = 0$ à 8 , par exemple 2,7 dinitro 9-fluorénone,

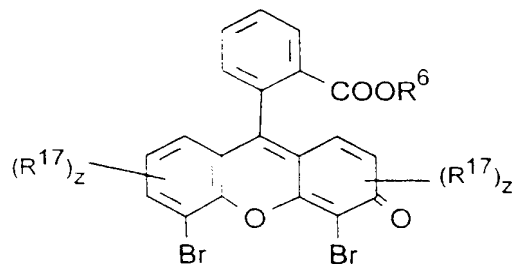
- famille de la chromone de formule (XIX) :



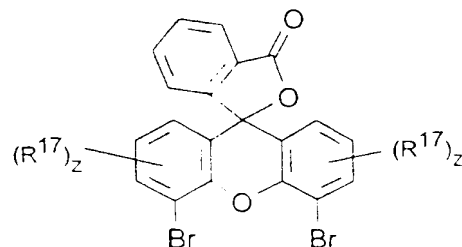
15

avec $y = 0$ à 6

- famille de l'éosine de formule (XX) :



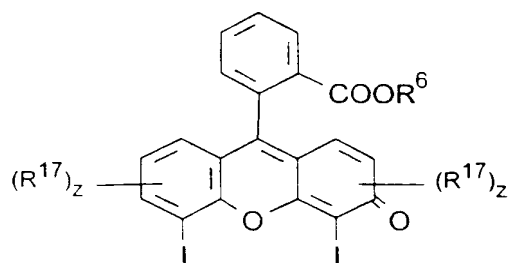
avec $z = 0$ à 5



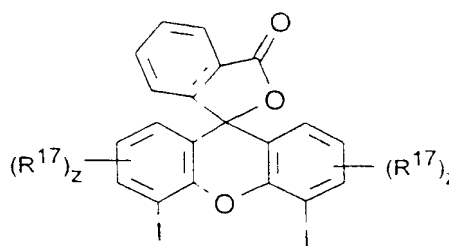
avec $z = 0$ à 6

20

- famille de l'érythrosine de formule (XXI) :

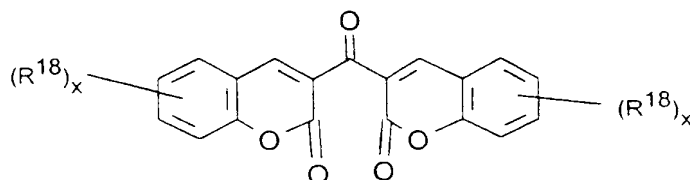


avec $z = 0$ à 5



avec $z = 0$ à 6

- famille des biscoumarins de formule (XXII) :



- R^{18} , identique ou différent, a la même signification que R^{17} ou représente un groupement $-NR^6_2$, par exemple le 3,3'-carbonylbis(7-diéthylaminocoumarin) et le 3,3'-carbonylbis(7-méthoxycoumarin).

D'autres sensibilisateurs sont utilisables. Notamment, on peut utiliser les photosensibilisateurs décrits dans les documents US 4,939,069; US 4,278,751; US 4,147,552.

Dans le cadre de la présente invention, les photosensibilisateurs ont une absorption résiduelle de la lumière U.V. comprise entre 200 et 500 nm, de préférence 400 à 500 nm pour les préparations de prothèses dentaires. Pour la restauration dentaire, on préférera un photosensibilisateur ayant une absorption résiduelle de la lumière U.V. au-delà de 400 nm.

Selon une variante préférée, les photosensibilisateurs seront choisis parmi ceux des familles (IV), (VII) et (VIII). A titre d'exemples, on citera les photosensibilisateurs suivants :

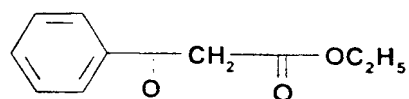
4,4'-diméthoxybenzoïne ;

2-4 diéthyl thioxanthone ;

2-éthylantraquinone ; 2-méthylantraquinone ;
 1,8-dihydroxyantraquinone ; dibenzoylperoxyde ;
 2,2-diméthoxy-2-phénylacétophénone ; benzoïne ;
 2-hydroxy-2méthylpropiophénone ; benzaldéhyde ;
 4-(2-hydroxyéthoxy)phényl-(2-hydroxy-2-méthylpropyl) cétone ;

5

benzoylacétone;



2-isopropylthioxanthone

1-chloro-4-propoxythioxanthone

4-isopropylthioxanthone

et leur mélange.

10 Différents types de charges sont utilisables pour préparer les compositions selon l'invention. Les charges sont choisies en fonction de l'utilisation finale de la composition dentaire : celles-ci affectent d'importantes propriétés telles que l'apparence, la pénétration du rayonnement U.V. , ainsi que les propriétés mécaniques et physiques du matériau obtenu après réticulation et/ou polymérisation de la composition dentaire.

15

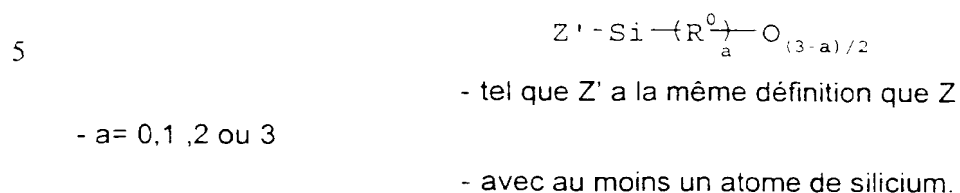
Comme charge de renforcement, on peut utiliser des charges de silice de pyrogénéation traitée ou non, des charges de silice amorphe, du quartz, des verres ou des charges non vitreuses à base d'oxydes de zirconium, de baryum, de calcium, de fluor, d'aluminium, de titane, de zinc, des borosilicates, des aluminosilicates, du talc, des sphérosil, du trifluorure d'ytterbium, des charges à base de polymères sous forme de
 20 poudre broyée tel que des polyméthacrylates de méthyle inertes ou fonctionnalisés, des polyépoxydes ou des polycarbonates.

A titre d'exemple, on citera :

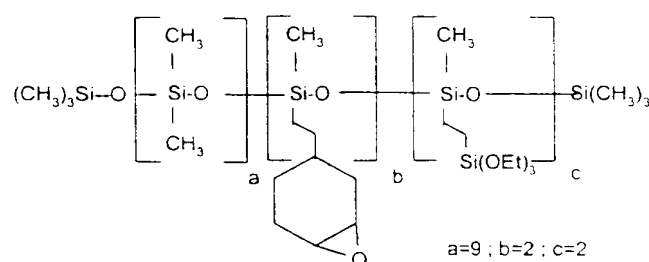
25

- des charges inertes à base de polyméthacrylate de méthyle LUXASELF de la société UGL utilisables dans le domaine dentaire et pigmentées en rose,
- des charges de silice de combustion traitée hexaméthylidisilazane de surface spécifique 200 m²/g,
- des charges de silice de combustion non traitée (« aerosil » AE200 commercialisée
 30 par DEGUSSA).

Selon une variante avantageuse de l'invention, les charges et en particulier les charges de silice, sont traitées avant utilisation à 120°C avec une quantité inférieure à 10% p/p de silicone comprenant au moins un motif de formule (XXIII) :



10 On peut citer à titre d'exemple, le polymère décrit ci-dessous avec Z= époxyde et Z= trialkoxysilyle



15 Dans ce cas de traitement de ou des charges siliciées en particulier la silice avec ce type de polymère, le matériau obtenu après réticulation présente une tenue mécanique, un module d'élasticité, et une résistance à la compression nettement améliorés.

Outre les charges de renforcement, des pigments peuvent être utilisés pour teinter la composition dentaire selon l'utilisation envisagée et les groupes ethniques.

20 Par exemple, on utilise des pigments rouges en présence de microfibres pour les compositions dentaires utilisées pour la préparation de prothèses dentaires afin de simuler les vaisseaux sanguins.

On emploie aussi des pigments à base d'oxydes métalliques (oxydes de fer et/ou titane et/ou aluminium et/ou zirconium, etc.) pour les compositions dentaires utilisées pour la préparation de matériau de restauration, afin d'obtenir un matériau réticulé de couleur ivoire.

30 D'autres additifs peuvent être incorporés au sein des compositions dentaires selon l'invention. Par exemple, des biocides, des stabilisants, des agents de flaveur, des plastifiants et des promoteurs d'adhérence.

Parmi les additifs envisageables, on utilisera avantageusement des co-réactifs réticulables et/ou polymérisables de type organique. Ces co-réactifs sont liquides à température ambiante ou thermofusibles à température inférieure à 100°C, et chaque co-réactif comprend au moins deux fonctions réactives tels que oxétane-alcoxy, oxétane-
5 hydroxy, oxétane-alcoxysilyle, carboxy-oxétane, oxétane-oxétane, alcénylether-hydroxy, alcénylether-alcoxysilyle, époxy-alcoxy, époxy-alcoxysilyles, dioxolane-dioxolane- alcool, etc.

Les compositions dentaires selon l'invention peuvent être utilisées pour de
10 nombreuses applications dentaires, et en particulier dans le domaine des prothèses dentaires, dans le domaine de la restauration dentaire et dans le domaine des dents provisoires.

La composition dentaire selon l'invention se présente de préférence sous la forme
15 d'un seul produit contenant les différents composants ("*monocomposant*") ce qui facilite sa mise en œuvre, notamment dans le domaine des prothèses dentaires. Eventuellement, la stabilité de ce produit peut être assurée par des dérivés organiques à fonctions amines selon l'enseignement du document WO 98/07798.

20 Dans le domaine des prothèses dentaires, le produit sous la forme "monocomposant" peut être déposé à l'aide d'une seringue directement sur le modèle en plâtre ou dans une clé. Puis, il est polymérisé (polymérisation par couches successives possibles) à l'aide d'une lampe UV (spectre lumière visible 200 - 500 nm).

En général, il est possible de réaliser en 10 à 15 mn une prothèse dentaire durable
25 et esthétique.

Il est à noter que les produits obtenus à partir de la composition dentaire selon l'invention sont non poreux. Ainsi, après un éventuel polissage à l'aide d'une brosse
30 feutre par exemple, la surface des prothèses dentaires obtenues est lisse et brillante et donc ne nécessite pas d'utilisation de vernis.

Les applications dans le domaine des prothèses dentaires sont essentiellement celles de la prothèse adjointe, que l'on peut diviser en deux types :

- prothèse totale en cas de patient complètement édenté

- prothèse partielle due à l'absence de plusieurs dents se traduisant par soit une prothèse provisoire, soit un appareil squeletté.

5 Dans le domaine de la restauration dentaire, la composition dentaire selon l'invention peut être utilisée en tant que matériau d'obturation des dents antérieures et postérieures en différentes teintes (par exemple, teintes "VITA"), rapide et facile à mettre en oeuvre.

10 La composition dentaire étant non toxique et polymérisable en couches épaisses, il n'est pas indispensable de polymériser le matériau en couches successives. En général, une seule injection de la composition dentaire est suffisante.

Les préparations pour prothèses dentaires et pour matériaux de restauration sont effectuées selon les techniques usuelles du métier.

15 Dans le cas d'application de la composition dentaire à une dent, soit la dent peut être pré-traitée avec un primaire d'accrochage ou soit la composition dentaire peut être préparée en mélange avec un primaire d'accrochage avant son utilisation. Toutefois, il n'est pas indispensable d'utiliser un primaire d'accrochage pour utiliser la composition dentaire selon l'invention.

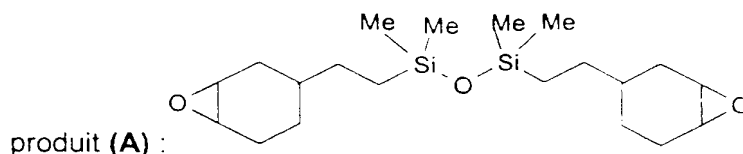
20

Les Exemples et Tests suivants sont donnés à titre illustratif. Ils permettent notamment de mieux comprendre l'invention et de faire ressortir certains de ses avantages et d'illustrer quelques unes de ses variantes de réalisation.

Exemples et Tests.

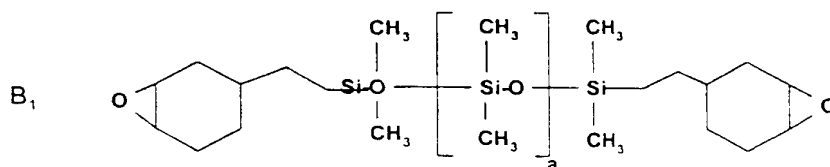
Les produits utilisés dans les compositions des exemples sont les suivants :

5

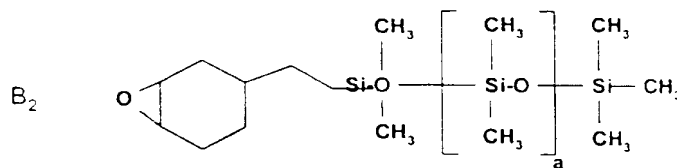


produit (B) : ce produit est un mélange des siloxanes, dont la viscosité est de 23,5 mPa.s et dont les proportions en poids et formules B₁, B₂ et B₃ sont données ci-dessous :

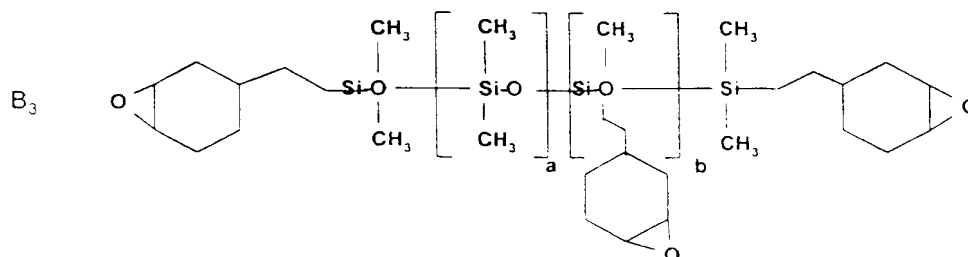
10



avec 89% de B₁ où a = 0 ; 9% de B₁ où a = 1 ; 0,2% de B₁ où a = 2 ;

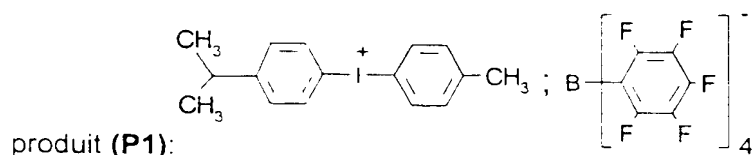


avec 0,3% de B₂ où a = 0 ;



15

et avec 1,5% de B₃ où a = 0 et b = 1.



produit (PS1): isopropylthioxanthone commercialisé sous la marque Quantacure ITX par la société RAHN.

5

Exemple 1 - Composition pour prothèse dentaire .

On mélange à l'aide d'un agitateur tripale :

- 100 parties du siloxane (A) stabilisé avec 50 ppm de Tinuvin 765 ;
- 1 partie du photoamorceur (P1) à 75% dans l'acétate d'éthyle ;
- 0.028 parties de photosensibilisateur (PS1) ;
- 150 parties d'une charge inerte à base de polyméthacrylate de méthyle pigmentée en rose (produit LUXASELF de UGL dentaire).

10

15

La composition obtenue est parfaitement stable en l'absence de lumière pendant plusieurs mois à température ambiante. Cette composition peut être travaillée à la main et pendant plusieurs heures à la lumière du jour.

On réalise une éprouvette de $2,8 \pm 0,3$ mm d'épaisseur dans une capsule en verre de longueur 64 mm (modèle), de largeur 10 mm (modèle) et ouverte au sommet en versant la composition préparée ("*monocomposant*") dans la capsule.

20

On sèche la composition en passant la capsule pendant 1 à 2 secondes (3m/min) sous une lampe U.V. de puissance 200 W/cm correspondant à l'excitation d'un mélange de mercure et de gallium et émettant dans le domaine de l'UV visible au-delà de 400 nm.

On démoule le produit obtenu en cassant le verre.

25

On détermine la dureté SHORE D des deux compositions polymérisées sur chaque côté de la pièce réalisée immédiatement après la réticulation.

Exemple 1	Mesure immédiate	Mesure après 10 heures
Face irradiée:	70	85
Face dessous	60	85

La dureté Shore D continue d'évoluer sensiblement pendant quelques heures.

Le retrait volumique est très faible et on obtient une excellente stabilité dimensionnelle.

La perte de masse est inférieure à 1% .

Le produit peut-être utilisé avec ou sans primaire d'accrochage en présence de
5 dents artificielles ou de dents naturelles.

Plus généralement, les propriétés du matériau obtenu sont en accord avec la norme DIN/ISO 1567 .

Exemple 2 - Composition pour restauration dentaire.

- 10 Une composition pour restauration dentaire est préparée en mélangeant :
- 200 parties de siloxane (**A**) stabilisé avec 50 ppm de Tinuvin 765,
 - 1,8 partie de photoamorceur (**P1**) à 75% dans l'acétate d'éthyle,
 - 0,0178 partie de photosensibilisateur (**PS1**),
 - 52 parties de silice de combustion traitée hexaméthylidisilazane de surface
 - 15 spécifique 200 m²/g,
 - 20 parties de silice non traitée amorphe séchée 4 heures à 200 °C avant formulation.

On obtient une composition d'aspect gris translucide coulante.

- 20 L'opération de réticulation-polymérisation est effectuée à l'aide d'une lampe émettant un spot lumineux émis au travers d'un embout lumineux courbe de 8 mm de diamètre . La source est une lampe Optibulb 80 W (DEMETRON Optilux 500) pour des longueurs d'ondes comprises entre 400 et 520 nm.

- 25 La composition dentaire est appliquée dans une dent. On réticule une épaisseur de 5 mm en moins de 30 secondes.

Une dureté SHORE D de 50 est obtenue immédiatement et peut atteindre 80 à 100 en quelques heures.

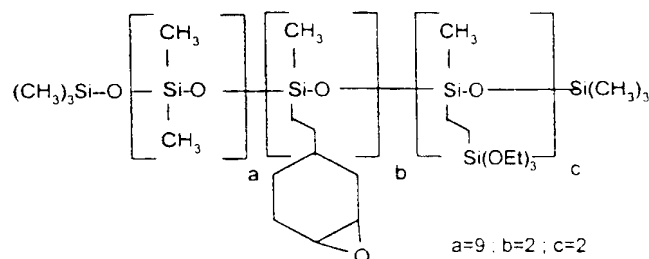
On observe aucune perte de stabilité dimensionnelle. La porosité du matériau réticulé, selon observation au microscope d'une coupe, est nulle.

- 30 La couleur du composite après réticulation se rapproche de la couleur ivoire .

Exemple 3 - Composition pour restauration dentaire.

On utilise les mêmes concentrations de composants et le même mode opératoire que précédemment à l'exemple 2.

Toutefois, le mélange de charges est traité, avant utilisation, à 120°C avec 5 % p/p de silicone de formule générale moyenne renfermant moins de 50 ppm de platine résiduelle :



5

Le matériau de restauration obtenu après réticulation selon le mode opératoire de l'exemple 2 présente une meilleure tenue mécanique, un module d'élasticité amélioré, une meilleure résistance à la compression .

Une dureté SHORE D de 80 est obtenue immédiatement .

10 Les propriétés de stabilité dimensionnelle et de porosité du matériau sont excellentes.

Exemple 4 - Pré-composition dentaire.

15 Une pré-composition dentaire préparée sans charges est obtenue en mélangeant à l'aide d'un barreau aimanté :

- 1 partie de siloxane (**A**) de densité 0,997 stabilisé avec 50 ppm de Tinuvin 765,
- 0,01 partie du photoamorceur (**P1**) à 10% en solution dissout directement dans le siloxane A,
- 0,00028 partie de photosensibilisateur (**PS1**) contenu dans le photoamorceur (**P1**),

20 L'opération de réticulation est effectuée de façon identique à celle de l'exemple 2. Une composition de 5 mm d'épaisseur est réticulée en moins de 30 secondes.

La densité de la composition réticulée est mesurée à l'aide d'un pycnomètre en laiton et sa valeur est de 1,0274 . Le retrait volumique est donc de 3,05% $[(1,0274 - 0,997)/0,997 \times 100]$ en l'absence de charges. Par conséquent, une composition dentaire
25 de ce type formulé avec plus de 50% de charge aura un retrait volumique très faible qui est inférieur à 1,5%.

Exemple 5 - Pré-composition dentaire:

(a) Une pré-composition dentaire préparée sans charges est obtenue en mélangeant à l'aide d'un agitateur tripale,

- 10 parties de siloxane (**A**) de densité 0,997 stabilisé avec 50 ppm de Tinuvin 765,
- 5 - 0,01 partie de photoamorceur (**P1**) dissout directement dans la silicone (A),
- et 62 ppm de photosensibilisateur (PS1) contenue dans le photoamorceur.

Huit grammes de cette pré-composition dentaire sont ensuite placés dans une coupelle en aluminium cylindrique ouverte de telle façon que le volume occupé représente une épaisseur d'environ 6mm.

- 10 Le liquide est photoréticulé en faisant passer la coupelle sous une lampe UV délivrant à travers une vitre de 6 mm d'épaisseur $UV-V(>390\text{ nm}) = 0,6\text{W/cm}^2$. La dose reçue $UV-V(>390\text{ nm})$ est de $0,4\text{ J/cm}^2$ à 10 m/min.

- 15 Le taux de transformation des fonctions époxy immédiatement après polymérisation est mesuré à partir de la chaleur de réaction résiduelle enregistrée par calorimétrie différentielle. La chaleur résiduelle est de 17 J/g par rapport à un échantillon non réticulé qui représente 237J/g. Le taux de transformation effectif des fonctions époxy avec 0,1% de photoamorceur est donc de 93%.

- 20 (b) On réalise la même composition que précédemment en (a) en ajoutant 5 % p/p de 3-éthyl-3(hydroxyméthyl)-oxetane lors de la préparation de la composition. La composition est ensuite réticulée de la même façon que précédemment en (a).

Le taux de transformation des fonctions époxy est de 99,3% avec une chaleur résiduelle de 1,5J/g.

- 25 (c) On réalise la même composition que précédemment en (a) en ajoutant 10% p/p de 3-éthyl-3(hydroxyméthyl)-oxetane lors de la préparation de la composition. La composition est ensuite réticulée de la même façon que précédemment en (a).

Le taux de transformation des fonctions époxy est de 99,95% avec une chaleur résiduelle de 0,1J/g.

Exemple 6 - Composition pour prothèse dentaire ou matériau de restauration dentaire.

On mélange à l'aide d'un agitateur tripale :

- 95 parties du siloxane **(A)** stabilisé avec 50 ppm de Tinuvin 765,
- 5 - 62 ppm de photosensibilisateur **(PS1)**,
- 0, 5 partie du photoamorceur **(P1)** à 10% dans le siloxane **(A)**,
- 5 parties de 3-éthyl-3(hydroxyméthyl)-oxétane,
- et 120 parties de silice de précipitation (quartz broyé).

10 On obtient une composition dentaire opaque de couleur grisée ne s'écoulant pas et facilement manipulable.

L'opération de réticulation est effectuée de façon identique à celle de l'exemple 2. Une composition de 5 mm d'épaisseur réticule en moins de 30 secondes .

La couleur du matériau après réticulation se rapproche de la couleur ivoire .

15 Le matériau convient notamment pour l'utilisation de prothèse dentaire, en particulier la rigidité est supérieure à 80 Mpa selon la norme ISO 1567.

Exemple 7 - Composition dentaire.

Cette composition est formulée avec :

- 95 parties de silicone **(B)**,
- 20 - 62 ppm de photosensibilisateur **(PS1)**,
- 0,5 partie du photoamorceur **(P1)** à 10% dans le siloxane **(B)**,
- 5 parties de l'oxétane 3-éthyl-3(hydroxyméthyl)-oxétane,
- et 120 parties de silice de précipitation (quartz broyé).

L'opération de réticulation est effectuée de façon identique à celle de l'exemple 2.

25 Les valeurs de rigidité trouvées sont supérieures à 80 Mpa selon la norme ISO1567 .

Exemple 8 - Pré-composition dentaire.

Une pré-composition dentaire **M1** préparée sans charges est obtenue en mélangeant à l'aide d'un agitateur tripale:

- 30 - 100 parties d'une composition silicone (B) de densité 0,997 et stabilisée avec 50 ppm de Tinuvin 765 .
- 0,1 partie du photoamorceur (P1) à 10% en solution dissout directement dans la silicone (B),
- et 0.028 partie de photosensibilisateur **(PS1)**.

On prélève une partie de la composition obtenue **M1** pour la réticuler. L'opération de réticulation est effectuée de façon identique à celle de l'exemple 2. Une composition de 5 mm d'épaisseur réticule en moins de 30 secondes.

La densité du matériau réticulé mesuré à l'aide d'un pycnomètre en laiton est de 1,0274. Le retrait volumique est donc de 3,05% $[(1,0274-0,997)/0,997 \times 100]$ en l'absence de charges. Par conséquent, une composition dentaire de ce type formulé avec plus de 50% de charges aura un retrait volumique très faible qui est inférieur à 1%.

Exemple 9 - Pré-composition dentaire.

(a) Huit grammes de **M1** de l'exemple 8 sont placés dans une coupelle en aluminium cylindrique ouverte de telle façon que le volume occupé représente une épaisseur d'environ 6 mm.

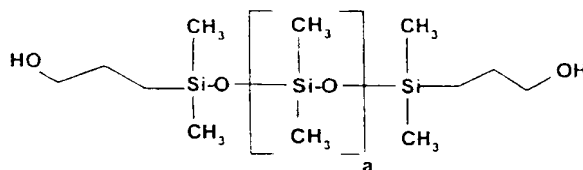
La photoréticulation de **M1** et le calcul du taux de transformation des fonctions époxy sont effectués selon les méthodes décrites dans l'exemple 5.

La chaleur résiduelle est de 17 J/g par rapport à un échantillon non réticulé qui représente 237 J/g. Par conséquent, le taux de transformation effectif des fonctions époxy avec 0,1% de photoamorceur est donc de 93%.

(b) La photoréticulation et le calcul du taux de transformation des fonctions époxy sont effectués également pour une composition **M1** contenant 5% p/p d'une huile silicone de formule B₁ avec $a = 12$ en moyenne.

Le taux de transformation des fonctions époxy est de 99% avec une chaleur résiduelle de 1,5 J/g.

(c) La photoréticulation et le calcul du taux de transformation des fonctions époxy sont effectués également pour une composition **M1** contenant 5% p/p d'une huile silicone avec $a = 12$ en moyenne et de formule :



Le taux de transformation des fonctions époxy est de 99% avec une chaleur résiduelle de 0,1 J/g.

(d) La photoréticulation et le calcul du taux de transformation des fonctions époxy sont effectués également pour une composition **M1** contenant 5% en poids de résine siloxane de type MQM^{Epoxy} renfermant 0,5% en poids de fonctions hydroxy silyle et 2% en poids de fonction époxy (masse 43)

5 Le taux de transformation des fonctions époxy est de 99%.

Exemple 10 - composition pour prothèse dentaire ou matériau de restauration dentaire.

On mélange à l'aide d'un agitateur tripale :

- 10 - 100 parties de silicone (**B**),
 - 62 ppm de photosensibilisateur (**PS1**),
 - 0, 5 partie du photoamorceur (**P1**) à 10% en solution dans la silicone (**B**),
 - et 120 parties de silice de précipitation (quartz broyé),

On obtient un mélange opaque de couleur grisée ne s'écoulant et manipulable.

15 L'opération de réticulation est effectuée de façon identique à celle de l'exemple 2. Une composition de 5 mm d'épaisseur est réticulée en moins de 30 secondes. La couleur du matériau après réticulation se rapproche de la couleur ivoire .

La composition, dans ce cas, convient notamment pour les prothèses dentaires, en particulier la rigidité est supérieure à 80 Mpa selon la norme ISO1567 .

20

Exemple 11 - composition dentaire.

On mélange à l'aide d'un agitateur tripale:

- 95 parties de silicone (**B**) stabilisé avec 50 ppm de Tinuvin 765,
 - 62 ppm de photosensibilisateur (**PS1**),
25 - 0,5 partie de photoamorceur (**P1**) à 10% dans la silicone (**B**),
 - 5 parties de polydiméthylsiloxane B1 où a= 12 en moyenne.
 - et 120 parties de silice de précipitation (quartz broyé).

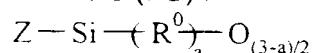
L'opération de réticulation est effectuée de façon identique à celle de l'exemple 2. Les valeurs de rigidité mesurées sont supérieures à 80 Mpa selon la norme ISO1567.

REVENDICATIONS

1. Composition dentaire comprenant :

5 (1) au moins un oligomère ou polymère silicone réticulable et/ou polymérisable, liquide à température ambiante ou thermofusible à température inférieure à 100 °C, et comprenant :

- au moins un motif de formule (FS) :



dans laquelle :

- 10 - a = 0, 1 ou 2,
 - R⁰, identique ou différent, représente un radical alkyle, cycloalkyle, aryle, vinyle, hydrogène, alcoxy, de préférence un alkyle inférieur en C₁-C₆,
 - Z, identique ou différent, est un substituant organique comportant au moins une fonction réactive époxy, et/ou alcénylether et/ou oxétane et/ou dioxolane
 15 et/ou carbonate,
- et au moins deux atomes de silicium,

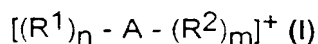
(2) au moins un photosensibilisateur hydrocarboné aromatique à un ou plusieurs noyaux aromatiques substitués ou non, ayant une absorption résiduelle de la lumière comprise entre 200 et 500 nm,

20 (3) au moins une charge dentaire présente dans une proportion d'au moins 10% en poids par rapport au poids total de la composition,

(4) et une quantité efficace d'au moins un photoamorceur de type borate choisi parmi ceux de formule :

Δ dont l'entité cationique du borate est sélectionnée parmi :

25 (*) les sels d'onium de formule (I) :



formule dans laquelle :

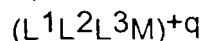
- A représente un élément des groupes 15 à 17 tel que par exemple : I, S, Se, P ou N,
 - R¹ représente un radical aryle carbocyclique ou hétérocyclique en C₆-C₂₀, ledit radical hétérocyclique pouvant contenir comme hétéroéléments de l'azote ou du soufre,
- 30

• R^2 représente R^1 ou un radical alkyle ou alkényle linéaire ou ramifié en C_1 - C_{30} ; lesdits radicaux R^1 et R^2 étant éventuellement substitués par un groupement alcoxy en C_1 - C_{25} , alkyle en C_1 - C_{25} , nitro, chloro, bromo, cyano, carboxy, ester ou mercapto,

5 • n est un nombre entier allant de 1 à $v + 1$, v étant la valence de l'élément A,

• m est un nombre entier allant de 0 à $v - 1$ avec $n + m = v + 1$,

(**) les sels organométalliques de formule (III) :



10 formule dans laquelle :

• M représente un métal du groupe 4 à 10, notamment du fer, manganèse, chrome, cobalt,

15 • L^1 représente 1 ligand lié au métal M par des électrons π , ligand choisi parmi les ligands η^3 -alkyl, η^5 -cyclopentadiényl et η^7 -cycloheptatriényl et les composés η^6 - aromatiques choisis parmi les ligands η^6 -benzène éventuellement substitués et les composés ayant de 2 à 4 cycles condensés, chaque cycle étant capable de contribuer à la couche de valence du métal M par 3 à 8 électrons π ;

20 • L^2 représente un ligand lié au métal M par des électrons π , ligand choisi parmi les ligands η^7 -cycloheptatriényl et les composés η^6 -aromatiques choisis parmi les ligands η^6 - benzène éventuellement substitués et les composés ayant de 2 à 4 cycles condensés, chaque cycle étant capable de contribuer à la couche de valence du métal M par 6 ou 7 électrons π ;

25 • L^3 représente de 0 à 3 ligands identiques ou différents liés au métal M par des électrons σ , ligand(s) choisi(s) parmi CO et NO_2^+ ; la charge électronique totale q du complexe à laquelle contribuent L^1 , L^2 et L^3 et la charge ionique du métal M étant positive et égale à 1 ou 2 ;

30 Δ dont l'entité anionique borate a pour formule $[BX_a R_b]^-$ dans laquelle :

- a et b sont des nombres entiers allant pour a de 0 à 3 et pour b de 1 à 4 avec $a + b = 4$,

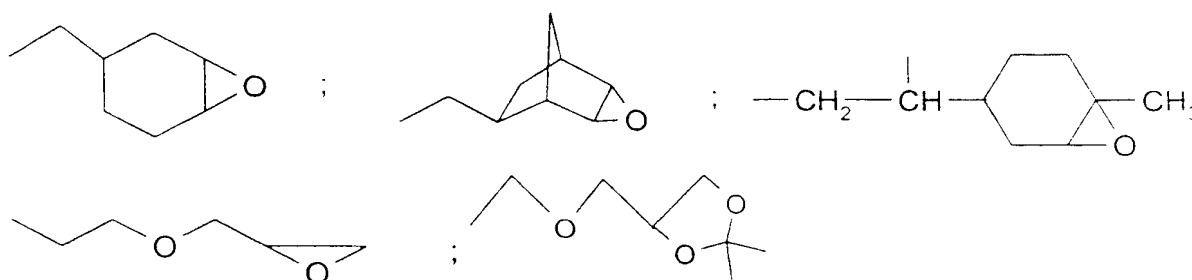
- les symboles X représentent :

* un atome d'halogène (chlore, fluor) avec $a = 0$ à 3,

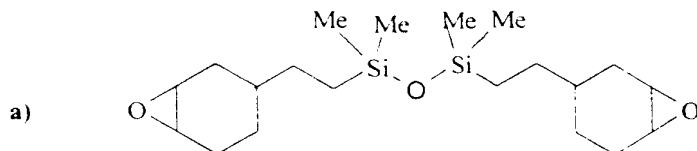
* une fonction OH avec $a = 0$ à 2,

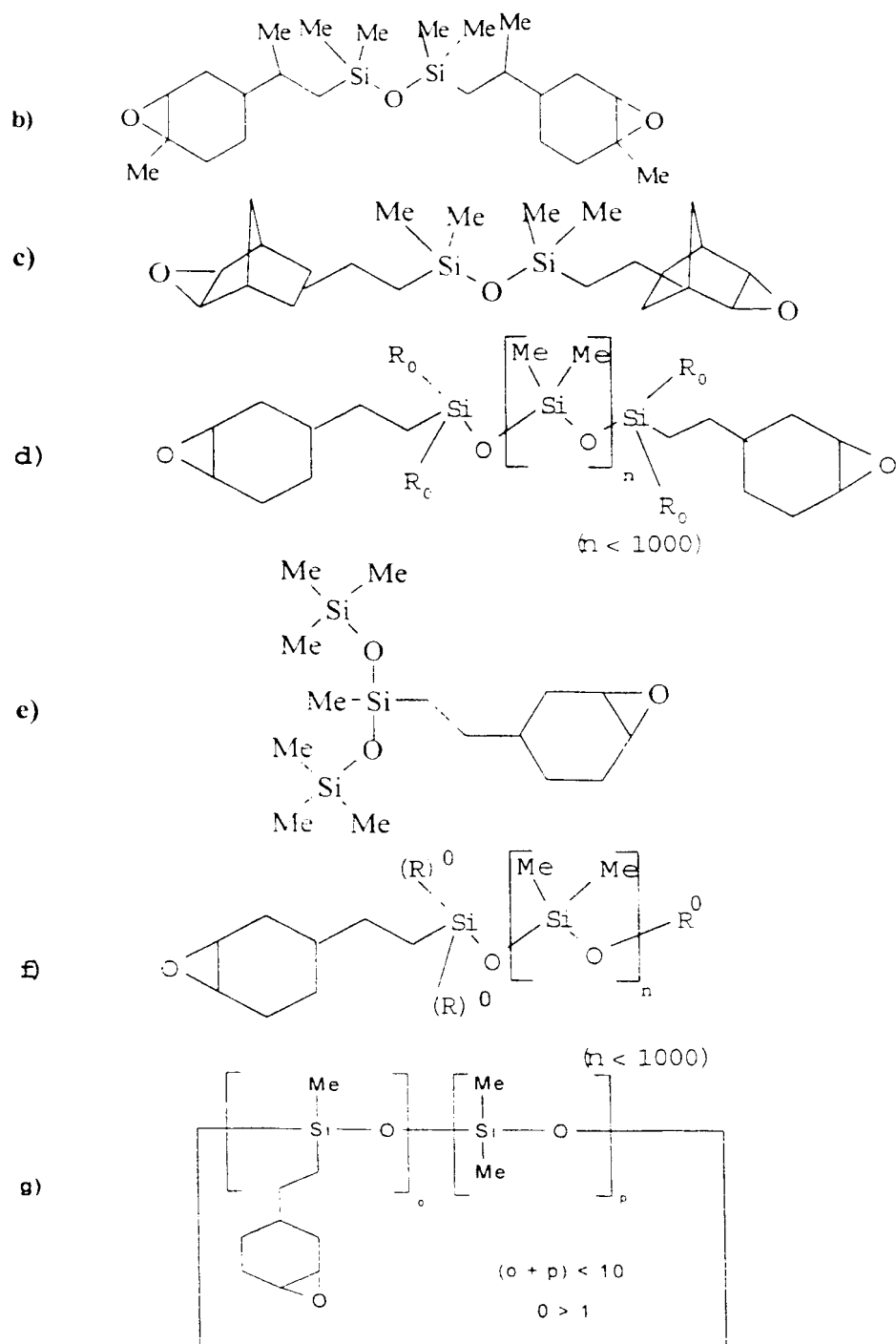
35 - les symboles R sont identiques ou différents et représentent :

- 5 > un radical phényle substitué par au moins un groupement électroattracteur tel que par exemple OCF_3 , CF_3 , NO_2 , CN , et/ou par au moins 2 atomes d'halogène (fluor tout particulièrement), et ce lorsque l'entité cationique est un onium d'un élément des groupes 15 à 17,
 10 > un radical phényle substitué par au moins un élément ou un groupement électroattracteur notamment atome d'halogène (fluor tout particulièrement), CF_3 , OCF_3 , NO_2 , CN , et ce lorsque l'entité cationique est un complexe organométallique d'un élément des groupes 4 à 10
 10 > un radical aryle contenant au moins deux noyaux aromatiques tel que par exemple biphényle, naphthyle, éventuellement substitué par au moins un élément ou un groupement électroattracteur, notamment un atome d'halogène dont le fluor en particulier, OCF_3 , CF_3 , NO_2 , CN , quelle que soit l'entité cationique.
- 15 2. Composition selon la revendication 1 caractérisée en ce que Z est un substituant organique Z1 comportant au moins une fonction réactive époxy, et/ou dioxolane, et de préférence au moins une fonction réactive époxy.
- 20 3. Composition selon la revendication 2 caractérisée en ce que l'oligomère ou polymère (1) comporte en outre d'autres fonctions réactives Z telles que les fonctions réactives Z2 alcénylether, oxétane et/ou carbonate.
- 25 4. Composition selon l'une quelconque des revendications précédentes, caractérisée en ce que la ou les fonctions réactives de Z1 sont choisies parmi les radicaux suivants :

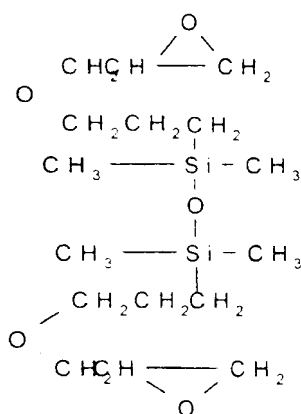


5. Composition selon l'une quelconque des revendications précédentes caractérisée en ce que le photoamorceur est choisi parmi le groupe constitué par :
- 5 [(Φ)₂ I]⁺, [B(C₆F₅)₄]⁻ [(C₈H₁₇)-O- Φ -I- Φ]⁺, [B(C₆F₅)₄]⁻
 [(C₁₂H₂₅- Φ -I- Φ)⁺, [B(C₆F₅)₄]⁻ [(C₈H₁₇-O- Φ)₂I]⁺, [B(C₆F₅)₄]⁻
 10 [(C₈H₁₇)-O- Φ -I- Φ]⁺, [B(C₆F₅)₄]⁻ [(Φ)₃S]⁺, [B(C₆F₅)₄]⁻
 [(Φ)₂S- Φ -O-C₈H₁₇]⁺, [B(C₆H₄CF₃)₄]⁻ [(C₁₂H₂₅- Φ)₂I]⁺, [B(C₆F₅)₄]⁻
 [(Φ)₃S]⁺, [B(C₆F₄OCF₃)₄]⁻ [(Φ -CH₃)₂I]⁺, [B(C₆F₅)₄]⁻
 [(Φ -CH₃)₂I]⁺, [B(C₆F₄OCF₃)₄]⁻ [CH₃- Φ -I- Φ -CH(CH₃)₂]⁺, [B(C₆F₅)₄]⁻
 15 (η^5 - cyclopentadiényle) (η^6 - toluène) Fe⁺, [B(C₆F₅)₄]⁻
 (η^5 - cyclopentadiényle) (η^6 - méthyl-1-naphtalène) Fe⁺, [B(C₆F₅)₄]⁻
 20 (η^5 - cyclopentadiényle) (η^6 - cumène) Fe⁺, [B(C₆F₅)₄]⁻ et leur mélange.
6. Composition selon l'une quelconque des revendications précédentes caractérisée en ce que le photosensibilisateur est choisi parmi le groupe constitué de :
- 15 4,4'-diméthoxybenzoïne ; 2-4 diéthyl thioxanthone ;
 2-éthylanthraquinone ; 2-méthylanthraquinone ;
 1,8-dihydroxyanthraquinone ; dibenzoylperoxyde ;
 2,2-diméthoxy-2-phénylacétophénone ; benzoïne ;
 2-hydroxy-2-méthylpropiophénone ; benzaldéhyde ;
 20 4-(2-hydroxyéthoxy)phényl-(2-hydroxy-2-méthylpropyl) cétone ;
- benzoylacétone;
- 2-isopropylthioxanthone ; 1-chloro-4-propoxythioxanthone ;
 4-isopropylthioxanthone ; et leur mélange.
- 25 7. Composition dentaire selon l'une quelconque des revendications précédentes caractérisée en ce que l'oligomère et/ou polymère silicone (1) est constituée par au moins une silicone de formule moyenne suivante





h)



8. Utilisation d'une composition dentaire selon l'une quelconque des revendications précédentes pour la réalisation de prothèses dentaires.
- 5
9. Utilisation d'une composition dentaire selon l'une quelconque des revendications 1 à 7 pour la restauration dentaire.
10. Prothèse dentaire susceptible d'être obtenue à partir d'une composition selon l'une quelconque des revendications 1 à 7.
- 10
11. Matériau de restauration dentaire susceptible d'être obtenu à partir d'une composition selon l'une quelconque des revendications 1 à 7.

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

Int Application No
PCT/FR 99/02345A. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER
IPC 7 A61K6/093

According to International Patent Classification (IPC) or to both national classification and IPC

B. FIELDS SEARCHED

Minimum documentation searched (classification system followed by classification symbols)
IPC 7 A61K

Documentation searched other than minimum documentation to the extent that such documents are included in the fields searched

Electronic data base consulted during the international search (name of data base and, where practical, search terms used)

C. DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT

Category *	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
X	WO 92 16183 A (THERA GES FUER PATENTE) 1 October 1992 (1992-10-01) page 6, line 1 - line 15 page 6, line 23 - line 28 page 11, line 1 - page 12, line 20 page 13, line 1 - line 21	1-4, 7, 11
X	EP 0 867 443 A (IVOCLAR AG) 30 September 1998 (1998-09-30) page 2, line 1 - line 6 page 3, line 41 - page 4, line 44 page 16, line 36 - page 18, line 13	1, 4, 9, 11
A	EP 0 562 897 A (RHONE-POULENC CHIMIE) 29 September 1993 (1993-09-29) cited in the application page 2, line 20 - page 4, line 17 claims	1-7
	— -/-	

☒ Further documents are listed in the continuation of box C.☒ Patent family members are listed in annex.

* Special categories of cited documents:

"A" document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance

"E" earlier document but published on or after the international filing date

"L" document which may throw doubts on priority claim(s) or which is cited to establish the publication date of another citation or other special reason (as specified)

"O" document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means

"P" document published prior to the international filing date but later than the priority date claimed

"T" later document published after the international filing date or priority date and not in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the invention

"X" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered novel or cannot be considered to involve an inventive step when the document is taken alone

"Y" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered to involve an inventive step when the document is combined with one or more other such documents, such combination being obvious to a person skilled in the art.

"&" document member of the same patent family

Date of the actual completion of the international search

23 November 1999

Date of mailing of the international search report

30/11/1999

Name and mailing address of the ISA

European Patent Office, P.B. 5818 Patentlaan 2
NL - 2280 HV Rijswijk
Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl,
Fax: (+31-70) 340-3016

Authorized officer

Cousins-Van Steen, G

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

Int. Application No.

PCT/FR 99/02345

C. (Continuation) DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT

Category *	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
A	EP 0 562 922 A (RHONE POULENC CHIMIE) 29 September 1993 (1993-09-29) cited in the application page 2, line 15 -page 3, line 15 claims	1-7
A	GB 2 086 914 A (G C SHIKA KOGYA KK) 19 May 1982 (1982-05-19)	

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

Information on patent family members

In International Application No

PCT/FR 99/02345

Patent document cited in search report	Publication date	Patent family member(s)	Publication date
WO 9216183 A	01-10-1992	DE 9103321 U AT 126693 T DE 59203367 D EP 0531483 A ES 2079187 T US 5401528 A	27-08-1992 15-09-1995 28-09-1995 17-03-1993 01-01-1996 28-03-1995
EP 0867443 A	30-09-1998	DE 19714324 A CA 2232960 A JP 10330485 A	29-10-1998 25-09-1998 15-12-1998
EP 0562897 A	29-09-1993	FR 2688783 A AU 3517093 A CA 2092135 A DE 69325537 D DE 69325537 T ES 2133368 T FI 931253 A JP 2557782 B JP 6184170 A US 5468902 A US 5550265 A US 5668192 A	24-09-1993 30-09-1993 24-09-1993 12-08-1999 18-11-1999 16-09-1999 24-09-1993 27-11-1996 05-07-1994 21-11-1995 27-08-1996 16-09-1997
EP 0562922 A	29-09-1993	FR 2688790 A AU 3538993 A CA 2092137 A DE 69310797 D DE 69310797 T ES 2102616 T FI 931254 A JP 2623426 B JP 6041433 A US 5340898 A	24-09-1993 30-09-1993 24-09-1993 26-06-1997 04-12-1997 01-08-1997 24-09-1993 25-06-1997 15-02-1994 23-08-1994
GB 2086914 A	19-05-1982	NONE	

RAPPORT DE RECHERCHE INTERNATIONALE

D. Numéro internationale No
PCT/FR 99/02345

A. CLASSEMENT DE L'OBJET DE LA DEMANDE
CIB 7 A61K6/093

Selon la classification internationale des brevets (CIB) ou à la fois selon la classification nationale et la CIB

B. DOMAINES SUR LESQUELS LA RECHERCHE A PORTE

Documentation minimale consultée (système de classification suivi des symboles de classement)
CIB 7 A61K

Documentation consultée autre que la documentation minimale dans la mesure où ces documents relèvent des domaines sur lesquels a porté la recherche

Base de données électronique consultée au cours de la recherche internationale (nom de la base de données, et si réalisable, termes de recherche utilisés)

C. DOCUMENTS CONSIDERES COMME PERTINENTS

Catégorie *	Identification des documents cités, avec, le cas échéant, l'indication des passages pertinents	no. des revendications visées
X	WO 92 16183 A (THERA GES FUER PATENTE) 1 octobre 1992 (1992-10-01) page 6, ligne 1 - ligne 15 page 6, ligne 23 - ligne 28 page 11, ligne 1 -page 12, ligne 20 page 13, ligne 1 - ligne 21	1-4, 7, 11
X	EP 0 867 443 A (IVOCLAR AG) 30 septembre 1998 (1998-09-30) page 2, ligne 1 - ligne 6 page 3, ligne 41 -page 4, ligne 44 page 16, ligne 36 -page 18, ligne 13	1, 4, 9, 11
A	EP 0 562 897 A (RHONE POULENC CHIMIE) 29 septembre 1993 (1993-09-29) cité dans la demande page 2, ligne 20 -page 4, ligne 17 revendications	1-7
	-/-	

☒ Voir la suite du cadre C pour la fin de la liste des documents

☒ Les documents de familles de brevets sont indiqués en annexe

* Catégories spéciales de documents cités:

- "A" document définissant l'état général de la technique, non considéré comme particulièrement pertinent
- "E" document antérieur, mais publié à la date de dépôt international ou après cette date
- "L" document pouvant jeter un doute sur une revendication de priorité ou cité pour déterminer la date de publication d'une autre citation ou pour une raison spéciale (telle qu'indiquée)
- "O" document se référant à une divulgation orale, à un usage, à une exposition ou tous autres moyens
- "P" document publié avant la date de dépôt international, mais postérieurement à la date de priorité revendiquée

- "T" document ultérieur publié après la date de dépôt international ou la date de priorité et n'appartenant pas à l'état de la technique pertinent, mais cité pour comprendre le principe ou la théorie constituant la base de l'invention
- "X" document particulièrement pertinent: l'invention revendiquée ne peut être considérée comme nouvelle ou comme impliquant une activité inventive par rapport au document considéré isolément
- "Y" document particulièrement pertinent: l'invention revendiquée ne peut être considérée comme impliquant une activité inventive lorsque le document est associé à un ou plusieurs autres documents de même nature, cette combinaison étant évidente pour une personne du métier
- "Z" document qui fait partie de la même famille de brevets

Date à laquelle la recherche internationale a été effectivement achevée

23 novembre 1999

Date d'expédition du présent rapport de recherche internationale

30/11/1999

Nom et adresse postale de l'administration chargée de la recherche internationale
Office Européen des Brevets, P.B. 5818 Patentaan 2
NL - 2280 HV Rijswijk
Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl,
Fax: (+31-70) 340-3018

Fonctionnaire autorisé

Cousins-Van Steen, G

RAPPORT DE RECHERCHE INTERNATIONALE

D. Internationale No

PCT/FR 99/02345

C.(suite) DOCUMENTS CONSIDERES COMME PERTINENTS

Catégorie	Identification des documents cités, avec, le cas échéant, l'indication des passages pertinents	no. des revendications visées
A	EP 0 562 922 A (RHONE POULENC CHIMIE) 29 septembre 1993 (1993-09-29) cité dans la demande page 2, ligne 15 -page 3, ligne 15 revendications	1-7
A	GB 2 086 914 A (G C SHIKA KOGYA KK) 19 mai 1982 (1982-05-19)	

RAPPORT DE RECHERCHE INTERNATIONALE

Renseignements relatifs aux membres de familles de brevets

De  nationale No

PCT/FR 99/02345

Document brevet cité au rapport de recherche	Date de publication	Membre(s) de la famille de brevet(s)	Date de publication
WO 9216183 A	01-10-1992	DE 9103321 U	27-08-1992
		AT 126693 T	15-09-1995
		DE 59203367 D	28-09-1995
		EP 0531483 A	17-03-1993
		ES 2079187 T	01-01-1996
		US 5401528 A	28-03-1995
EP 0867443 A	30-09-1998	DE 19714324 A	29-10-1998
		CA 2232960 A	25-09-1998
		JP 10330485 A	15-12-1998
EP 0562897 A	29-09-1993	FR 2688783 A	24-09-1993
		AU 3517093 A	30-09-1993
		CA 2092135 A	24-09-1993
		DE 69325537 D	12-08-1999
		DE 69325537 T	18-11-1999
		ES 2133368 T	16-09-1999
		FI 931253 A	24-09-1993
		JP 2557782 B	27-11-1996
		JP 6184170 A	05-07-1994
		US 5468902 A	21-11-1995
		US 5550265 A	27-08-1996
		US 5668192 A	16-09-1997
EP 0562922 A	29-09-1993	FR 2688790 A	24-09-1993
		AU 3538993 A	30-09-1993
		CA 2092137 A	24-09-1993
		DE 69310797 D	26-06-1997
		DE 69310797 T	04-12-1997
		ES 2102616 T	01-08-1997
		FI 931254 A	24-09-1993
		JP 2623426 B	25-06-1997
		JP 6041433 A	15-02-1994
		US 5340898 A	23-08-1994
GB 2086914 A	19-05-1982	AUCUN	